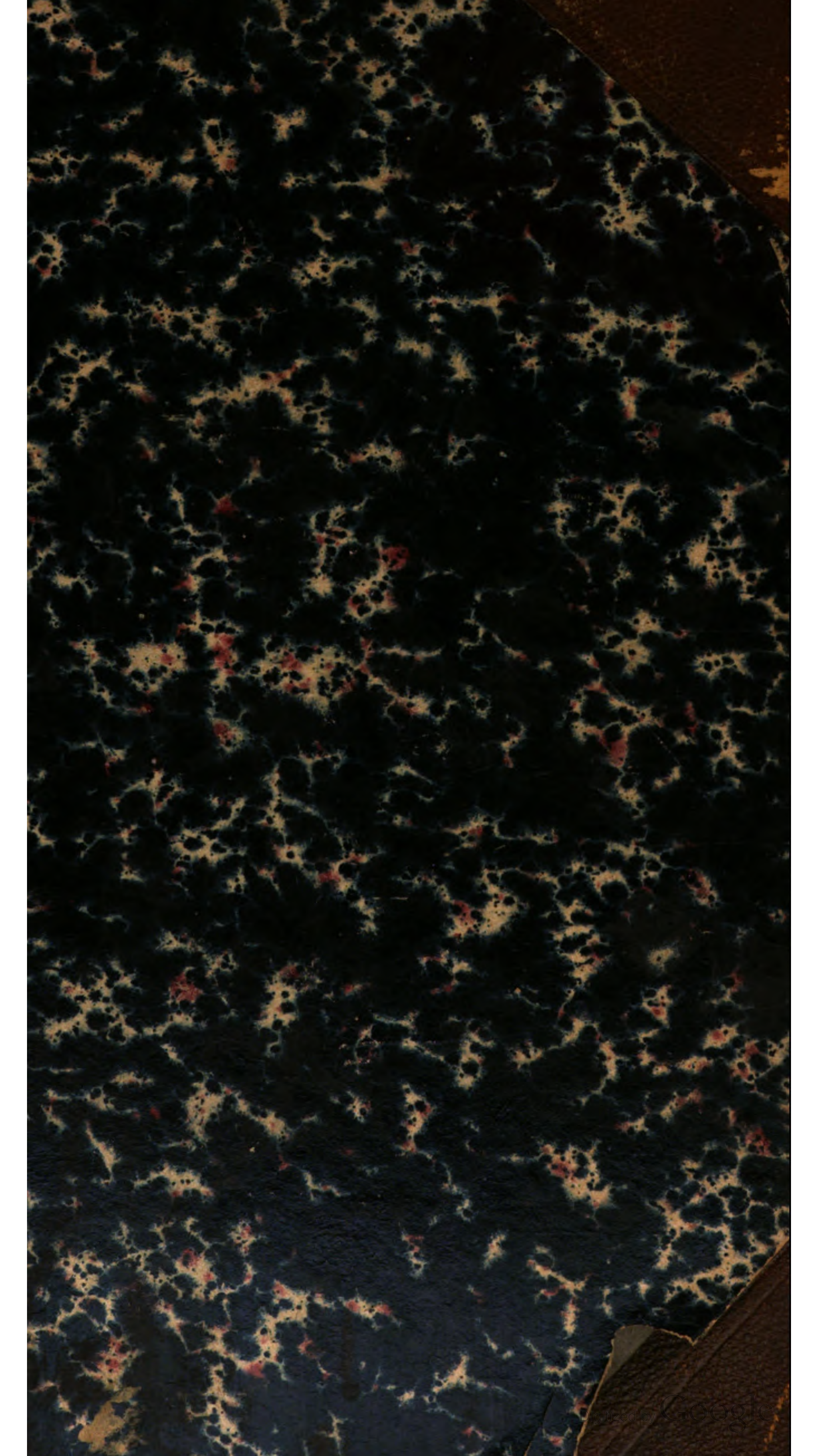



ACADEMIAE HARVARDIANAE IN NOV ANG SIGILLVM
CHRISTO ET ECCLESIAE
VE RI TAS



Zeitschrift

für

Anorganische Chemie.

Begründet von Gerhard Krüss.

Unter Mitwirkung zahlreicher Mitarbeiter

herausgegeben von

G. Tammann und **Richard Lorenz**
in Göttingen in Zürich.

Generalregister der Bände 1—50
(1892—1906)

nebst einer Abhandlung:
„Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe"

von

Arthur Rosenheim und **Ivan Koppel**
in Berlin in Berlin.

Hamburg und Leipzig.
Verlag von Leopold Voss.
1908.



Verlag von Leopold Voss in Hamburg.

Experimentelle Untersuchungen

über

Atomgewichte

von

Theodore William Richards
Professor an der Harvard-Universität,
Cambridge (Massachusetts, V. S. A.)

und seinen Mitarbeitern
1887—1908.

Mit 34 Abbildungen im Text.

Deutsche Ausgabe besorgt von J. Koppel.

Preis M. 35.—

Zeitschrift
für
Anorganische Chemie.

Begründet von Gerhard Krüss.

Unter Mitwirkung zahlreicher Mitarbeiter
herausgegeben von

G. Tammann und **Richard Lorenz**
in Göttingen in Zürich.

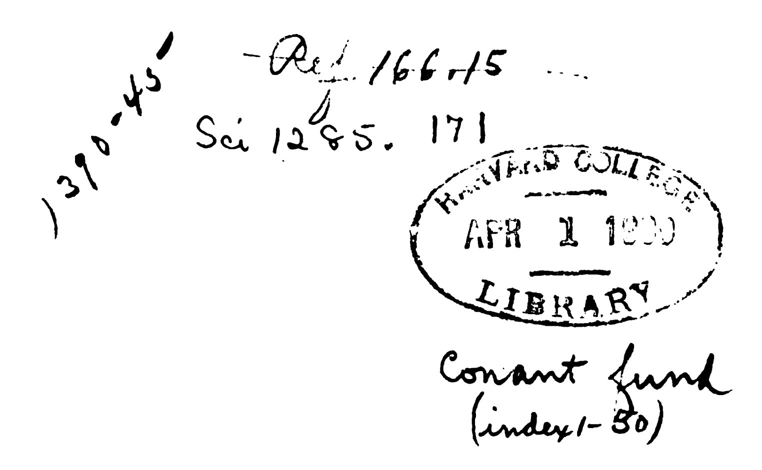
Generalregister der Bände 1—50
(1892—1906)

nebst einer Abhandlung:
„Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe"

von

Arthur Rosenheim und **Ivan Koppel**
in Berlin in Berlin.

Hamburg und Leipzig.
Verlag von Leopold Voss.
1908.





Druck von Metzger & Wittig in Leipzig.

Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe.

Von

ARTHUR ROSENHEIM und IVAN KOPPEL.

Während es in den letzten Dezennien gelungen ist, für die Verbindungen der organischen Chemie ein praktisches Registrierungsverfahren in dem „Formelregister" aufzufinden und auch Ansätze zu einer einheitlichen rationellen Nomenklatur gemacht werden konnten, sind entsprechende Versuche für die anorganischen Stoffe bisher in umfassender Weise nicht unternommen worden, trotzdem die grofse Ausdehnung, die auch dieses Gebiet durch zahlreiche Experimentaluntersuchungen erhalten hat, den Überblick über das vorhandene Tatsachenmaterial immer mehr erschwerte.

Das Prinzip des „Formelregisters" ist für anorganische Stoffe kaum nutzbar zu machen: die grofse Anzahl der in anorganischen Verbindungen vorkommenden Elemente einerseits, die Seltenheit anorganischer Isomeriefälle andererseits lassen die Vorzüge dieser Registrierungsart hier nicht zur Geltung kommen.[1]

[1] Ganz neuerdings hat M. K. HOFMANN (Verh. d. Ges. Deutsch. Naturforscher u. Ärzte [1907] II, 1, 124) die Prinzipien eines Formelregisters für anorganische Verbindungen veröffentlicht. Herr HOFMANN hatte in liebenswürdigster Weise schon i. J. 1905 Proben seines Registers der Redaktion der „Zeitschr. für anorg. Chemie" zur Verfügung gestellt. Die Prüfung dieser Abschnitte konnte die oben ganz kurz angedeuteten Bedenken gegen die Zweckmäfsigkeit eines anorganischen Formelregisters nicht widerlegen. Wir wollen aber in eine Diskussion dieser Fragen hier nicht eintreten, solange das offenbar sehr durchdachte und in manchen Beziehungen verdienstvolle Werk nicht im Original vorliegt. Hinweisen möchten wir aber doch auf einen, wie uns scheint, für die zu wählende Registrierungsart sehr wesentlichen Unterschied zwischen organischen und anorganischen Arbeiten. Der „Organiker" ermittelt bei Identifizierung eines unbekannten Stoffes durch Elementaranalyse und Molekulargewichtsbestimmung zuerst die quantitative Zusammensetzung der Ver-

Eine für Registrierungszwecke brauchbare Nomenklatur anorganischer Verbindungen mufs derartig angelegt werden, dafs sie unter möglichster Berücksichtigung der schon lange gebräuchlichen Bezeichnungen und aufgebaut auf möglichst hypothesenfreien Grundprinzipien den folgenden Bedingungen entspricht:

1. Sowohl die einfachen Verbindungen und Salze (nach A. Werner[1] „Verbindungen erster Ordnung") wie Doppelsalze und Komplexverbindungen (Verbindungen höherer Ordnung) sind derart zu bezeichnen, dafs der am meisten charakteristische Bestandteil hervorgehoben wird und dadurch auch bei der Registrierung die zusammengehörigen Stoffe einander folgen.

2. Nach Möglichkeit ist bei qualitativ gleichartig zusammengesetzten Stoffen die quantitative Verschiedenartigkeit im Namen zum Ausdruck zu bringen, aber derart, dafs auch derjenige, der die quantitative Zusammensetzung der einzelnen Verbindung nicht kennt, dieselbe im Register doch bei den qualitativ gleichartigen auffinden kann.

3. Die Zusammensetzung jeder Verbindung aus elektropositiven und elektronegativen Bestandteilen, das Hauptcharakteristikum anorganischer Verbindungen, muß im Namen zum Ausdruck kommen.

Die bisher übliche Nomenklatur anorganischer Stoffe, die durchaus uneinheitlich den verschiedensten Quellen entstammt, erlaubt es kaum, einer dieser Forderungen zu genügen. Die gebräuchliche Bezeichnung mancher Elemente in einzelnen Verbindungen mit lateinischen Namen trennt diese Verbindungen im Register von den zugehörigen Elementen, so z. B. Ferri- und Ferrosalze von Eisen, Mercuriverbindungen von Quecksilber, Plumbisalze von Blei usw. Die Anwendung griechischer oder lateinischer Zahlworte reifst ebenfalls die zusammengehörigen Stoffe im alphabetischen Register auseinander, wie z. B.

---

bindung, die er dann vermöge der Bruttoformel im Formelregister mit den schon bekannten Stoffen vergleichen kann. Der „Anorganiker" kennt dagegen zuerst die qualitative Zusammensetzung seiner Salze, er ermittelt die verschiedenen in den Salzen vereinigten Ionenarten und Komplexe, für die meist die Nomenklatur feststeht oder leicht zu bilden ist; er sucht die Verbindung bei den einzelnen Elementen oder Ionen. Die von Hofmann seinem Register zugrunde gelegten Bruttoformeln verwischen jedoch, wie es uns scheint, gerade diese für den Anorganiker so wichtige Unterscheidung der verschiedenen Ionenarten.

[1] Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Braunschweig 1905.

Dichromate von Chromaten, Kaliumbicarbonat von Kaliumcarbonat getrennt wird.

Die Unterscheidung der verschiedenen Wertigkeitsstufen desselben Elementes durch eingeschobene Vokale oder Silben, die im Anschlufs an die gebräuchliche Bezeichnung zweiwertiger und dreiwertiger Elemente durch —o— und —i— neuerdings von A. Werner[1] weiter ausgebaut ist, erscheint besonders bei Anwendung nicht lateinischer Namen außerordentlich schwerfällig.

Für zahlreiche Doppelsalze und Komplexverbindungen — abgesehen von den durch A. Werner so glücklich systematisierten Metallamminen — fehlt noch jede rationelle Nomenklatur. Für verhältnismäfsig einfach zusammengesetzte Verbindungen sind eine grofse Anzahl verschiedener Namen in Gebrauch, so daß eine Auffindung derselben in Registern aufserordentlich erschwert wird. Für das „Rote Blutlaugensalz“ z. B. findet man abgesehen von diesem Vulgärnamen noch folgende Bezeichnungen:

1. Ferricyankalium, 2. Kaliumferricyanid, 3. Kaliumeisencyanid. 4. Eisenkaliumcyanid, 5. Eisencyanidcyankalium, 6. Cyankaliumcyaneisen, 7. Kaliumferrihexacyanid, 8. Kalium-Hexacyanoferriat.[2]

Jede dieser Bezeichnungen verändert die Stellung dieses Stoffes in einem alphabetischen Register.

Angesichts dieser Schwierigkeiten haben wir versucht, auf möglichst einfacher Grundlage eine einheitliche, für Registrierungszwecke geeignete Nomenklatur sowohl für die anorganischen Verbindungen erster Ordnung wie für die höherer Ordnung aufzufinden, die in dem Generalregister der Bände 1—50 der Zeitschrift für anorganische Chemie zur Anwendung gebracht wurde.

Der leitende Gedanke war hierbei der, dafs jede Verbindung bei dem Element zu finden sein sollte, für dessen Charakteristik sie von Wichtigkeit ist, oder das ihr Wesen hauptsächlich bestimmt.

Die Durchführung dieses Grundgedankens ist dadurch ermöglicht worden, dafs wir

1. die Elemente auch in ihren Verbindungen mit den in Deutschland üblichen Namen bezeichnen;

2. bei den Kationen keine Suffixe zur Bezeichnung der Valenz benutzen;

---

[1] l. c. S. 13.

[2] A. Werner l. c. S. 73.

3. für die alphabetische Reihenfolge im Register nur die für eine Verbindung charakteristischen Elemente und Gruppen mafsgebend sein lassen, dagegen alle auf quantitative Zusammensetzung, Konstitution usw. bezüglichen Bestandteile der Namen (Zahlworte, Präpositionen u. dgl.) nicht oder nur sekundär berücksichtigen.

Nach diesen Gesichtspunkten sind die folgenden Prinzipien aufgestellt worden, denen wir im einzelnen bei der Registrierung gefolgt sind.

I. Neutralsalze, Säuren, Basen.

§ 1. In allen Verbindungen werden die Elemente, soweit sie nicht Bestandteile zusammengesetzter Ionen mit feststehenden Namen sind, ebenso bezeichnet wie in freiem Zustande.

Es fallen mithin alle lateinischen Namen der Elemente in den Verbindungen fort.

Es werden also nicht benannt: Cupro-, Auro-, Mercuro-, Stanno-, Plumbi-, Bismuti-, Ferrosalze, sondern nur Kupfer-, Gold-, Quecksilber-, Zinn-, Blei-, Wismut-, Eisensalze usw.

Ausgenommen hiervon ist Wasserstoff, der in Verbindungen meist mit Hydro-, Sauerstoff, der in Verbindungen häufig mit Oxy-, und Schwefel der in Verbindungen häufig mit Sulfo- bezeichnet wird.

§ 2. Salze, Oxyde usw. werden ausschliefslich derartig bezeichnet, dafs dem positiven Bestandteile der negative mit den üblichen Endungen -id, -at, -it usw. angehängt wird.

Also nicht Chlornatrium . . sondern nur Natriumchlorid
„ Cyankalium . . . „ „ Kaliumcyanid
„ Schwefelsaures Zink „ „ Zinksulfat
„ Chlorjod . . . . „ „ Jodchlorid.

Abweichend hiervon werden Metallverbindungen und Legierungen ebenfalls unter Voransetzung des positiveren Elementes durch blofse Nebeneinanderstellung der Elementennamen bezeichnet.

Also nicht Kaliummercurid sondern Kalium-Quecksilber
„ „ Kaliumnatrid „ Kalium-Natrium.

§ 3. Mufs die Wertigkeit der in den Verbindungen enthaltenen Elemente gekennzeichnet werden, so werden hierzu zwei verschiedene Verfahren angewendet.

a) Hinter dem Namen des Stoffes wird die Wertigkeitsbezeichnung der betreffenden Elemente durch das mit römischer Zahl versehene Symbol in Klammern angeführt.

Kupferchlorid (Cu^{I}), Eisenoxyd (Fe^{III}), Quecksilberchlorid (Hg^{II}), Osmiumoxyd (Os^{VIII}).

b) Die Zusammensetzung der Verbindung wird dadurch angegeben, dafs vor dem Anion, sowie vor dem Kation durch Einfügung von Zahlen (bei Schrift: arabische Zahlen) die Anzahl der im Molekül vereinigten Atome — bzw. Atomgruppen gekennzeichnet werden. Die Eins am Anfange des Namens kann fortgelassen werden.

Diese Zahlen werden als „Stöchiometrische Zahlen“ bezeichnet und zweckmäfsig als deutsche Grundzahlen gesprochen. Geschrieben werden die Zahlen derart, dafs die arabische Zahl zwischen zwei Bindestriche gesetzt wird. Im Alphabete des Registers werden diese Zahlen nicht berücksichtigt und zum Zeichen dessen haben wir sie durch besondere Typen (Kursiv) hervorgehoben. Will man sie entsprechend in der Schrift kennzeichnen, so kann man sie mit einer kurzen Schlangenlinie unterstreichen.

Beispiele:

$CuCl$: Kupfer-*1*-chlorid, gesprochen: Kupfereinschlorid
$CuCl_2$: Kupfer-*2*-chlorid, gesprochen: Kupferzweichlorid
Fe_2O_3: *2*-Eisen-*3*-oxyd, gesprochen: Zweieisendreioxyd
Pb_3O_4: *3*-Blei-*4*-oxyd, gesprochen: Dreibleivieroxyd
K_3PO_4: *3*-Kalium-1-phosphat, gesprochen Dreikaliumeinsphosphat.

Es fallen also für die Bezeichnung der Wertigkeitsstufen alle angehängten Silben wie -ür usw., sowie alle Einschiebungen von Buchstaben wie — i — o — u — usw. fort.

Dieselbe Nomenklatur ist für die als chemische Verbindungen von bestimmter stöchiometrischer Zusammensetzung erkannten Metallverbindungen und Legierungen anzuwenden, z. B.:

2-Kalium-*3*-Natrium
5-Natrium-*2*-Quecksilber
4-Natrium-*3*-Zinn.

Diese Bezeichnungsweise mit Zahlen konnten wir deswegen ohne Bedenken einführen, weil bei anorganischen Verbindungen zum Unterschiede von organischen Stoffen Zahlen zur Kennzeichnung von Isomeren kaum verwendet werden. Ausgenommen sind wenige Fälle bei den Metallamminen, bei denen man nach den Wernerschen Arbeiten

zur Unterscheidung von Verbindungen auf Zahlen angewiesen ist. Eine Verwechselung läſst sich jedoch hier leicht dadurch vermeiden, daſs diese Zahlen (es handelt sich nur um 1—2 oder 1—6), wie es auch Werner schon macht, zusammen entweder vor oder hinter dem Verbindungsnamen angeführt werden und auch durch die Typenart (nicht kursiv) von den stöchiometrischen Zahlen unterschieden werden.

Während nun die stöchiometrischen Zahlen das Alphabet der Registrierung nicht beeinflussen, werden sie doch insoweit berücksichtigt, daſs die den Buchstaben nach gleichen Stichworte untereinander nach ihnen — in ansteigender Reihenfolge — geordnet werden.

Die Vorteile, die für eine Systematik dadurch gewonnen werden, gehen aus folgendem Beispiele hervor (Generalreg., Zeitschr. anorg. Chem., S. 157 u. ff.).

Die Oxyde des Bleies folgen einander nach der gewählten Bezeichnungsweise in der Reihenfolge:

Bleioxyd (Pb^{II}) oder Blei-*1*-oxyd
Blei-*2*-oxyd (Pb^{IV})
2-Blei-*1*-oxyd
2-Bei-3-oxyd ($Pb^{II, IV}$)
3-Blei-4-oxyd ($Pb^{II, IV}$)
5-Blei-7-oxyd ($Pb^{II, IV}$).

Jeder, der also ein Bleioxyd sucht, findet dasselbe im Register sofort, auch wenn er die quantitative Zusammensetzung der Verbindung nicht vorher kannte, und erfährt zugleich aus dem Register die Formel des Stoffes.

Nimmt man dagegen für diese Verbindungen die bisherigen Bezeichnungen:

Bleioxyd — Bleisuperoxyd — Bleisuboxyd — Bleisesquioxyd — Mennige — Pentableiheptoxyd

so ergibt sich, daſs diese zusammengehörigen Stoffe im alphabetischen Register ganz getrennt würden, und daſs sie für denjenigen, der die genauere Bezeichnung oder die stöchiometrische Zusammensetzung nicht kennt, teilweise überhaupt nicht aufzufinden sind.

§ 4. In bezug auf die alphabetische Registrierung werden eine Reihe von Wortteilen ebenso behandelt wie die stöchiometrischen Zahlen, d. h. sie werden bei der alphabetischen Ordnung **nicht** berücksichtigt. Diese Wortteile werden beim Druck durch Anwendung kursiver Typen, praktischerweise in der Schrift durch

Unterstreichen mit Schlangenlinien gekennzeichnet. Es sind dies die folgenden Wortteile:

a) Alle Bezeichnungen, die zur Charakterisierung der Konstitution von Stoffen angewendet werden:

Ortho — *Para* — *Meta* — *Pyro* — *Per* — *Hypo* — *Sub* — *Poly* — *Iso* — *Pseudo.*

Zum Unterschiede von denselben Bezeichnungen für organische Stoffe, bei denen sie meist eine ganz andere Bedeutung haben und mit kleinen Buchstaben abgekürzt werden (z. B. o.-, p.-, m.-, i.-) werden hier diese Silben vollständig ausgeschrieben.

Die Methode, diese Vorsilben im alphabetischen Register nicht zu berücksichtigen, hat schon H. MOISSAN in seinem „Traité de chimie minerale" (Paris 1906) gelegentlich befolgt. Man erreicht dadurch, dafs zusammengehörige, verwandte Stoffe im Register nicht getrennt werden. Die nur durch Vorsilben unterschiedenen Worte werden in sich natürlich alphabetisch nach den Anfangsbuchstaben dieser Vorsilben geordnet:

Natrium-*meta*-phosphat
Natrium-*ortho*-phosphat
Natrium-*pyro*-phosphat

oder

Kaliumsulfit
Kalium-*hypo*-sulfit.

b) Aus denselben Gründen empfiehlt es sich, die Namen einiger Elemente und Atomgruppen in den Verbindungen in derselben Weise zu behandeln. Es sind dies: *Hydro-*,[1] *Hydroxy-*, *Oxy-*.

Die Vorteile dieser Mafsnahme tritt bei der Einordnung der sauren und basischen Salze ins Register zutage.

§ 5. Für die Säuren sind die bisherigen, alt gebräuchlichen Namen beizubehalten, da dieselben durch neue Bezeichnungen, die allerdings manche Vorteile mit sich brächten, wohl kaum ohne grofse Schwierigkeiten ersetzt werden könnten. Wir empfehlen also Namen wie Chlorwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Schweflige Säure, Salpetersäure, Salpetrige Säure usw. beizubehalten. Bezüglich einer Nomenklatur der aus mehr als zwei verschiedenen Elementen bestehenden Säuren wie H_2SO_4, HNO_3 usw., vgl. Teil III, § 10b dieser Einleitung.

[1] Ausgenommen in den fälschlich als Hydrosulfiten bezeichneten Salzen der Zusammensetzung $M^I_2S_2O_4$.



Ebenso behalten wir die gebräuchlichen Bezeichnungen für die zusammengestzten Anionen wie -sulfat, -sulfit, -nitrat, -nitrit bei. Ausgenommen sind die Anionen, in deren Namen griechische Zahlworte enthalten sind. Es sind dies lediglich die verschiedenen Thionate, die wir auch durch Zahlen ohne Zwischenfügung eines Bindestriches vor dem Anion unterscheiden; also -*2* thionat, -*3* thionat usw. (vgl. § 8).

§ 6. Basen werden als Hydroxyde bezeichnet. Die falsche Bezeichnung „Hydrat“ ist zu vermeiden.

Also nicht Kaliumhydrat sondern Kaliumhydroxyd
„ Bariumhydrat „ Bariumhydroxyd.

Alle Stickstoffbasen sowohl in Form ihrer Hydroxyde wie in Salzen, also überall da, wo der Übergang des dreiwertigen in fünfwertigen Stickstoff anzunehmen ist, sind dem Vorschlage H. Grossmanns entsprechend, durch die Anhängesilben -ium zu kennzeichnen:

Ammoniak, aber Ammoniumhydroxyd und Ammoniumsalze,
Hydroxylammin, aber Hydroxylamminiumhydroxyd und Hydroxylammoniumsalze,
Hydrazin, aber Hydrazinium-*1*-hydroxyd, Hydrazinium-*2*-hydroxyd und Hydraziniumsalze,
Pyridin, aber Pyridiniumsalze.

II. Saure und basische Salze. Salze kondensierter Säuren (Isopolysäuren).

§ 7. In sauren Salzen werden die Wasserstoffatome mit *Hydro*- bezeichnet, das, wie schon in § 4b angegeben, im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt wird. Alle Bezeichnungen saurer Salze mit Zahlworten fallen fort, soweit es sich um Salze handelt, die Wasserstoffatome im Molekül enthalten. Im Namen des Salzes folgt *Hydro*- dem Namen des Kations.[1] Also:

Nicht Natriumbicarbonat sondern nur Natrium-*1-Hydro*-carbonat,
„ Kaliumbisulfat „ „ Kalium-*1-Hydro*-sulfat

ferner:

Natrium-*2-Hydro*-phosphat
2-Natrium-*1-Hydro*-phosphat usw.

[1] *Hydro* wird ebenso wie andere elektropositive Bestandteile der Salze grofs geschrieben.

Ganz entsprechend werden in **basischen Salzen** die Bezeichnungen *hydroxy-* oder *oxy-* angewendet, die ebenfalls im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt werden.[1] Z. B.:

2-Calcium-*1-hydroxy-1-oxy-1*-chlorid
Wismut-*1-oxy-1*-chlorid
2-Wismut-*1-oxy-4*-nitrat usw.

Durch diese Maſsnahme erreicht man, daſs im alphabetischen Register alle Salze zweier Elemente zusammenzufinden sind, und daſs derjenige, der ihre stöchiometrische Zusammensetzung nicht kennt, einen Gesamtüberblick sowohl über die Neutralsalze, wie über die sauren und basischen Salze erhält.

Beispiel:

Antimonchlorid (Sb^{III})
Antimonchlorid (Sb^{V})
Antimon-*1-oxy-1*-chlorid (Sb^{III})
2-Antimon-*1-oxy-4*-chlorid (Sb^{III})
3-Antimon-*2-oxy-5*-chlorid (Sb^{III})
4-Antimon-*5-oxy-2*-chlorid (Sb^{III})
Antimon-*1-Hydro-6*-chlorid-*4*-Hydrat (Sb^{V}).

§ 8. Die bisherige Nomenklatur für die **Verbindungen kondensierter Säuren**, die wir „**Isopolysäuren**" benennen, ist direkt irreführend. Die Bezeichnung Kaliumbichromat, Kaliumoktomolybdänat **müssen** zu der Auffassung führen, daſs diese Verbindungen im Molekül zwei (CrO_4)-Ionen oder acht (MoO_4)-Ionen enthalten. Es ist uns nun nicht gelungen, in dieser Frage in einfacher Weise eine Verbesserung zu finden. Um die Salze der Isopolysäuren mit den zugehörigen Salzen einfacher Säuren im Register zusammenzubringen, haben wir uns auch hier der Zahlen bedient, haben jedoch, um sie von den stöchiometrischen Zahlen zu unterscheiden, den zweiten Bindestrich zwischen Zahl und Anion fortgelassen. Es werden also bezeichnet:

Bichromate als *2*Chromate
Biwolframate als *2*Wolframate
Oktomolybdänate als *8*Molybdänate.

[1] Die Bezeichnungen *oxy-* und *hydroxy-* werden wie die anderen elektronegativen Salzbestandteile klein geschrieben.

Es bedeutet also:

2-Kalium-*8* molybdänat die Verbindung $K_2(MoO_3)_7MoO_4$
Thorium-*2* chromat „ „ $Th(Cr_2O_7)_2$
dagegen
Thorium-*2*-chromat „ „ $Th(CrO_4)_2$.

Bei einer Reihe sehr kompliziert zusammengesetzter Salze von Isopolysäuren, deren Formeln sich auch nicht übersichtlich atomistisch schreiben lassen, versagt allerdings auch diese Bezeichnungsweise. In solchen Fällen setzen wir im Register hinter den einfachen aus Anion und Kation gebildeten Namen die Formel, z. B.:

Natriumvanadinat $4\,Na_2O.7\,V_2O_5.33\,H_2O$.

Das obige Aushilfsmittel haben wir nun auch noch in anderen Fällen angewendet, nämlich überall dort, wo die Zahl nicht den stöchiometrischen Anteil des Bestandteiles, vor dem sie steht, an der Zusammensetzung des Moleküles ausdrückt, sondern wo sie in dem Namen der gesamten Verbindung einen integrierenden Bestandteil bildet. So bezeichnen wir:

Dithionate als *2*Thionate }
Trithionate als *3*Thionate } vgl. § 5
Hexametaphosphate als *6 Meta*-Phosphate.

III. Anlagerungsverbindungen. Doppelsalze. Komplexverbindungen. Heteropolysäuren. Metallammine.

§ 9. Bei Anlagerungsverbindungen wird die Bezeichnung des angelagerten Moleküls, durch Bindestriche verbunden, hinter den Namen des Salzes gesetzt.

Z. B. bei Hydraten:

Calciumchlorid-*4*-Hydrat
Calciumchlorid-*6*-Hydrat

bei Ammoniakaten usw.:

Kupferchlorid-*2*-Ammoniak (Cu^{II})
Kupferchlorid-*2*-Pyridin (Cu^{II})
Kupferchlorid-*2*-Schwefelharnstoff (Cu^{I})
Kupfer-*2*chromat-*1*-Quecksilbercyanid (Cu^{II}, Hg^{II}).

In letzterem Falle kann man auch beschreiben:

Quecksilbercyanid-*1*-Kupfer-*2*chromat (Hg^{II}, Cu^{II}).

Die Wertigkeit der Elemente in diesen Verbindungen wird besser durch die Symbole nach § 3a als durch stöchiometrische

Zahlen nach § 3b ausgedrückt, obgleich letzteres in einfachen Fällen natürlich auch angängig wäre. Bei kompliziert zusammengesetzten Anlagerungsverbindungen könnte letztere Methode leicht zu Irrtümern führen, z. B.:

2-Bleinitrat-*11*-Schwefelharnstoff (Pb^{II}).

Zu beachten ist, dafs die Zahlen sich immer auf den ganzen Komplex bis zur nächsten Zahl beziehen.

§ 10. Doppelsalze, ohne Unterschied des Grades der Komplexität werden nach folgenden Gesichtspunkten bezeichnet.

a) Bei Doppelsalzen mit zwei elektropositiven und einem oder mehreren elektronegativen Bestandteilen wird der schwächer elektropositive Bestandteil vorangestellt, dann folgt der stärker elektropositive und dann die elektronegativen. Die letzteren werden nach steigender Wertigkeit und innerhalb derselben Wertigkeitsgruppe nach steigender Anzahl der Elemente im Ion und nach steigendem Atomgewicht bzw. Molekulargewicht geordnet. Die Reihenfolge der wichtigsten Anionen ist mithin die folgende:

Cl', Br', I', CN', SCN', NO'_2, NO'_3, SO''_3, SO''_4, PO'''_4 usw.

Beispiele:

Eisen-*4*-Kalium-*6*-cyanid (Fe^{II})
Eisen-*2*-Ammonium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Fe^{II})
Magnesium-*1*-Cäsium-*3*-bromid-6-Hydrat
Platin-*2*-Kalium-*6*-chlorid (Pt^{IV})
Quecksilber-*2*-Kalium-*2*-chlorid-*2*-bromid (Hg^{II})
Quecksilber-*1*-Kalium-*2*-bromid-*1*-rhodanid (Hg^{II}).

b) Ist die Elektroaffinität der Kationen nicht deutlich differenziert, so werden dieselben nach dem Atomgewicht angeordnet, ebenso wie in den obigen Fällen die Anionen. In derselben Weise werden Doppelverbindungen, die aus einem Kation und zwei oder mehr Anionen bestehen, behandelt.

Beispiele: Natrium-*1*-Kalium-tartrat
Cäsium-*1*-chlorid-*2*-bromid
Cäsium-*2*-bromid-*1*-jodid.

Diese Anordnungen beruhen auf folgenden Erwägungen. Nach der Elektroaffinitätstheorie von Abegg und Bodländer, kann man sich alle Komplex- und Doppelsalze zerlegt denken in einen sogenannten „Neutralteil" und einen dissoziierenden Bestandteil, z. B. das Eisen-*4*-Kalium-*6*-cyanid in den „Neutralteil" Eisen-*2*-cyanid

und den dissoziierenden Bestandteil Kaliumcyanid. Der elektropositive Bestandteil des Neutralteils ist nun meistens dasjenige Element, für dessen Charakteristik die betreffende Komplexverbindung besonders wichtig ist, zu dem also die Verbindung systematisch gehört. In einer Systematik gehört z. B. Eisen-*4*-Kalium-*6*-cyanid unzweifelhaft zum Eisen, Platin-*2*-Ammonium-*6*-chlorid zum Platin, Quecksilber-*1*-Cäsium-*3*-chlorid zum Quecksilber, während das positivere Element der Verbindung nichts Charakteristisches hinzufügt. Durch die obige Anordnung wird nun die Hervorhebung des für die Doppelverbindung wichtigsten Bestandteiles im Namen sowie die sachgemäße Einreihung ins alphabetische Register erreicht.

Verdeckt wird allerdings durch diese Nomenklatur die Zusammengehörigkeit der Bestandteile komplexer Ionen, also die „Konstitution", wie z. B. des Eisens mit Cyan im komplexen Eisencyanid-Anion. Dieser Punkt erschien uns jedoch für eine Nomenklatur, für Registrierungszwecke nicht so wichtig, als die Möglichkeit, jede Verbindung auf Grund ihrer qualitativen Zusammensetzung ohne sonstige Kenntnisse ihrer Eigenschaften auffinden zu können.

An diese Nomenklatur schließt sich nun die Benennung mancher Komplexsäuren vollständig an, indem hier auf den schwächer elektropositiven Bestandteil der Wasserstoff = *Hydro* und dann die elektronegativen Bestandteile folgen. Es treten demnach z. B. folgende Namen an Stelle älterer Bezeichnungen:

Ferricyanwasserstoffsäure wird Eisen-*3-Hydro-6*-cyanid (Fe^{III}) benannt
Zinnchloridchlorwasserstoffsäure wird Zinn-*2-Hydro-6*-chlorid (Sn^{IV})
Platinchloridchlorwasserstoffsäure wird Platin-*2-Hydro-6*-chlorid (Pt^{IV})
Pentachlorplatinsäure wird Platin-*2-Hydro-1-hydroxy-5*-chlorid (Pt^{IV}).

Dadurch, daß nach § 4b die Bezeichnungen *Hydro-*, *hydroxy-* und *oxy-* im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt werden, erreicht man, daß auch alle systematisch zusammengehörigen Verbindungen im Register einander folgen.

Die Verbindungen des Platins mit Chlor werden in folgender Reihenfolge hiernach angeordnet werden:

	Frühere Bezeichnung:
Platinchlorid (Pt^{II})	Platochlorid
Platinchlorid (Pt^{IV})	Platinichlorid
Platin-*2-Hydro-4*-chlorid (Pt^{II})	Platochlorwasserstoffsäure
Platin-*2-Hydro-6*-chlorid (Pt^{IV})	Platinichlorwasserstoffsäure
Platin-*2-Hydro-5-hydroxy-1*-chlorid (Pt^{IV})	Monochlorplatinsäure
Platin-*2-Hydro-4-hydroxy-2*-chlorid (Pt^{IV})	Dichlorplatinsäure.

Hier sind sämtliche Verbindungen unter: „Platinchlorid" zu finden, während sie nach der älteren Nomenklatur unter die verschiedensten Buchstaben des Alphabetes verstreut werden.

Wollte man hier nun streng konsequent vorgehen, so müfste man, worauf schon in § 5 hingewiesen ist, die aus mehreren Elementen bestehenden Säuremoleküle, die auch Werner als „Verbindungen höherer Ordnung" mit den Komplexverbindungen unter denselben Gesichtspunkten behandelt [1], nach den gleichen Prinzipien benennen. Es würden dann z. B.:

Schwefelsäure	bezeichnet	als	Schwefel-*2-Hydro-4*-oxyd
Schweflige Säure	„	„	Schwefel-*2-Hydro-3*-oxyd
Hyposchweflige Säure	„	„	*2*-Schwefel-*2-Hydro-3*-oxyd
Dithionsäure	„	„	*2*-Schwefel-*2-Hydro-6*-oxyd
Salpetersäure	„	„	Stickstoff-*1-Hydro-3*-oxyd usw.

Dafs eine derartige Nomenklatur auch für solche einfacheren Verbindungen, besonders für ihre systematische Anordnung, sehr grofse Vorteile hätte, liegt klar auf der Hand.

§ 11. Nach ähnlichen Prinzipien wie sie in § 10 entwickelt sind, werden die sogenannten kondensierten komplexen Säuren, die wir als Heteropolysäuren bezeichnen, benannt. Es wird hier vorangestellt der Name des ganzen „Neutralteils" (nicht nur eines elektropositiven Bestandteiles) und dann folgt der Name des ionisierenden Bestandteiles.

Also:

Molybdänsäurephosphate	nicht	Phosphormolybdänate
Wolframsäurevanadinate	„	Wolframvanadinate oder Vanadinwolframate
Molybdänsäuremanganite	„	Manganimolybdänate
Molybdänsäuresulfite	„	Schwefligsäuremolybdänate
Wolframsäuresilicate	„	Kieselwolframate.

Die streng konsequente Durchführung der in § 10 angegebenen Nomenklatur insbesondere die Anwendung der stöchiometrischen Zahlen für diese Stoffe würde das Bild dieser Verbindungen allzusehr verwirren. Es liegt dies teilweise daran, dafs die Heteropolysäuren und ihre Salze aufserordentlich kompliziert zusammengesetzt sind, teilweise auch daran, dafs trotz zahlreicher Untersuchungen

[1] l. c. S. 41 u. ff.

bisher eine einheitliche Systematik für dieses Gebiet noch nicht gefunden ist.

Es empfiehlt sich daher, zumal in den Fällen, in denen auch die Formeln der Übersichtlichkeit halber nicht atomistisch sondern molekular geschrieben werden, hier die stöchiometrischen Zahlen im Namen fortzulassen und besser vorläufig im Register die Formeln hinzuzusetzen, z. B.:

Ammonium-molybdänsäure-*per*-jodat. $4(NH_4)_2O \cdot J_2O_7 \cdot 8\,MoO_3\,7 \cdot H_2O$.

Für Register erscheint es zweckmäfsig, die Salze kondensierter Komplexsäuren mit den Säuren selbst zusammenzubringen, da man die ersteren kaum jemals bei dem Kation, sondern bei dem charakteristischen Teil des Anions, also dem „Neutralteile" desselben suchen wird. Dieses erreicht man dadurch, dafs man diese zusammengehörigen Verbindungen unter einem Hauptstichwort vereinigt.

Beispiel:

Molybdänsäurephosphate (Mo^{VI})
- Ammoniumsalz: $2(NH_4)_2O.P_2O_5.4MoO_3.5H_2O$.
- Ammoniumsalz: $3(NH_4)_2O.P_2O_5.5MoO_3.7H_2O$.
- Kaliumsalz: $5K_2O.P_2O_5.17MoO_3$.
- Säure: $3H_2O.P_2O_5.18MoO_3.xH_2O$.

Molybdänsäuresulfite (Mo^{VI})
- Ammoniumsalz: $2(NH_4)_2O.5(MoO_3).2SO_2.12H_2O$.
- Bariumsalz: $2BaO.5MoO_3.2SO_2.10H_2O$.

§ 12. Bei der Benennung der Metallammine ist eine Unterscheidung zu machen zwischen den Verbindungsklassen, deren Natur noch nicht als definitiv aufgeklärt zu bezeichnen ist, und den Kobaltamminen, Chromamminen, Platinamminen usw., die durch zahlreiche erfolgreiche Arbeiten, zuletzt durch die von A. Werner, P. Pfeiffer und ihren Schülern in eine übersichtliche Systematik eingeordnet werden konnten. Für diese letzteren folgen wir der von A. Werner[1] ausgezeichnet ausgearbeiteten Nomenklatur unter Einführung einiger prinzipiell unwichtiger, nur mit Rücksicht auf die Registrierung zweckmäfsiger Änderungen.

a) Nomenklatur der einkernigen Metallammine: Vor dem Namen des zentralen Metallatomes stehen die im komplexen Radikal mit ihm verbundenen Gruppen oder Atome unter Zwischenfügung der stöchiometrischen Zahlen, und zwar in folgender von Werners Vorschlag abweichender Reihenfolge. Zuerst stehen die Ammoniak-

[1] l. c. S. 126. *Z. anorg. Chem.* **14**, (1897) 21.

gruppen oder die organischen Substitutionen derselben; sind beide Arten im Komplex vereinigt, so steht das für die Verbindung charakteristischste Ammin voran. Also *2*-Dimethylglyoxim-*2*-Ammin-Kobaltnitrat und nicht *2*-Ammin-*2*-Dimethylglyoxim-Kobaltnitrat.

Dann folgen die komplex gebundenen Wassermoleküle, bezeichnet mit „Aquo“ und endlich die komplex gebundenen Radikale. Von diesen steht an erster Stelle das Radikal „Hydroxo“, dann folgen die Säureradikale in der in § 10a angeführten Reihenfolge.

Auf das „Zentralatom“ folgen die nicht komplex gebundenen Reste. Sind dieselben Kationen, so werden sie ebenfalls direkt an das Zentralatom angefügt. Gegenüber der von Werner gewählten umgekehrten Reihenfolge ergibt sich hieraus für das alphabetische Register der Vorteil, dafs die zusammengehörigen Ammine derselben Reihe, also z. B. alle *2*-Äthylendiaminverbindungen oder alle *4*-Amminverbindung einander folgen, während nach der Reihenfolge von Werner z. B. die Chloroverbindungen aller verschiedenen Reihe, die viel weniger Beziehungen zueinander haben, einander folgen würden.

Bei Stellungsisomerie werden die die Isomerie bezeichnenden Zahlen nicht kursiv gedruckt in Klammern hinter den Namen der Verbindung gesetzt, z. B.:

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltchromat (1.2).

Einige Schwierigkeit macht die Bezeichnung der Verbindung eines komplexen als Anion fungierenden Ammins mit einem als Kation fungierenden. Derartige Salze werden doppelt benannt, z. B.:

2-Ammin-*4*-Nitrito-kobaltsaures Salz v. *4*-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt
4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalz d. *2*-Ammin-*4*-Nitro-Kobaltsäure.

b) Auch für „mehrkernige“ Metallammine folgen wir unbedingt der Nomenklatur Werners unter Beibehaltung obiger geringfügiger Änderungen.

Für das Generalregister der Zeitschrift f. anorg. Chemie Band 1—50 konnte allerdings hier diese Nomenklatur noch nicht durchgeführt werden, da die in diesen Bänden beschriebenen mehrkernigen Metallammine in ihrer Konstitution noch nicht sämtlich definitiv aufgeklärt und mit anderen Bezeichnungen versehen waren. Die von den Autoren gewählten Bezeichnungen wurden unter Anwendung der stöchiometrischen Zahlen registriert.

c) Für die Registrierung der Metallammine ist es zweckmäfsig, die einzelnen Gruppen unter einem Hauptstichwort derart

zu vereinigen, daſs sie mit dem das Zentralatom bildenden Metalle im Register zusammenstehen, z. B.:

Iridiumammine (Ir^{III}) oder Kobaltammine (Co^{III}).

Unter diesen Hauptstichworten werden die Namen zunächst nach der alphabetischen Reihenfolge der am Anfang stehenden Bestandteile geordnet, so daſs sie — auch unter Einreihung der früher üblichen Bezeichnungen mit den entsprechenden Verweisungen — z. B. folgendermaſsen geordnet werden:

Äthylammin-Kobaltsalze
Äthylendiammin-Kobaltsalze
Ammin-Kobaltsalze
Croceokobaltsalze siehe *4*-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze
Dimethylglyoxim-Kobaltsalze usw.

Die in bezug auf das in ihnen enthaltene Ammin gleichartigen Metallammine werden nach den stöchiometrischen Zahlen des Ammingehaltes in ansteigender Reihe geordnet, und die hiernach derselben Reihe angehörigen Stoffe weiterhin nach der alphabetischen Reihenfolge des zweiten auf das Ammin folgenden komplex gebundenen Bestandteiles. Es ergibt sich also z. B. die nachstehende Reihenfolge:

1-Äthylendiamin-*4*-Ammin-Kobaltsalze
2-Äthylendiamin-*2*-Ammin-Kobaltsalze
2-Äthylendiamin-*2*-Chloro-Kobaltsalze
2-Äthylendiamin-*1*-Oxalato-Kobaltsalze
2-Äthylendiamin-*2*-*iso*-Rhodanato-Kobaltsalze
3-Äthylendiamin-Kobaltsalze
2-Ammin-*2*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltsalze
2-Ammin-*3*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsalze
2-Ammin-*2*-Nitrito-*1*-Oxalato-Kobaltsalze
2-Ammin-*4*-Nitrito-Kobalt-Metall
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltsalze
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsalze
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Oxalato-Kobaltsalze
3-Ammin-*1*-Chloro-*2*-Nitrito-Kobalt
3-Ammin-*3*-Nitrato-Kobalt
3-Ammin-*1*-Nitrito-*1*-Oxalato-Kobalt
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze
3-Ammin-*3*-Nitrito-Kobalt
4-Ammin-*1*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsalze
4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltsalze

usw.

Als Beispiele für die hieraus sich ergebenden Bezeichnungen einzelner Verbindungen seien noch die folgenden angeführt:

Kobaltammine (Co^{III})
2-Äthylendiamin-*2*-Chloro-Kobaltrhodanid
2-Äthylendiamin-*1*-Oxalato-Kobalt-Gold-*4*chlorid (Au^{III})
2-Ammin-*2* Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid
2-Ammin-*2*-Nitrito-*1*-Oxalato-Kobalt-Kalium
2-Ammin-*4*-Nitrito-Kobalt-Ammonium
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltchlorid
3-Ammin-*3*-Nitrito-Kobalt
4-Ammin-*1*-Aquo-*1*-Nitrito-Kobalt-Platin-*4*chlorid (Pt^{II}).

§ 13. **Metallammine, deren Konstitution als Komplexverbindungen** noch nicht als definitiv aufgeklärt zu bezeichnen ist, werden zweckmäfsig häufig als Anlagerungsverbindungen der betreffenden Metallsalze benannt werden.

Beispiele:

Kupferchlorid-*2*-Ammoniak (Cu^{II})
Nickelrhodanid-*4*-Phenylhydrazin.

Die **Quecksilberammine** dagegen lassen sich ebenso wie viele organische Quecksilberverbindungen den entsprechenden Verbindungen anderer Metalle nicht an die Seite stellen. Sie sind nach unserer bisherigen Kenntnis keine Anlagerungsverbindungen, sondern Substitutionsverbindungen. Sie liefsen sich daher der Nomenklatur nicht zwanglos einfügen, und es wurden für sie die bisherigen Namen beibehalten, nur dafs überall nach obigen Prinzipien „Merkur-" durch „Quecksilber" und die Zahlworte durch die stöchiometrischen Zahlen ersetzt wurden. Also statt:

Dimerkurammoniumsalze *2*-Quecksilberammoniumsalze.

§ 14. Wie schon oben in Fufsnoten zu § 7 angeführt, empfehlen wir in den Verbindungen die einzelnen kationischen Bestandteile mit grofsen Anfangsbuchstaben, die anionischen mit kleinen zu schreiben bzw. zu drucken. Es geschieht dies lediglich, um die Übersichtlichkeit der Namen zu erhöhen.

Beispiele:

Platin-*2*-Kalium-*4*-chlorid-*2*-bromid (Pt^{IV}),
9-Molybdän-*1*-Pyridinium-*1-hydroxy-18-oxy-18*-chlorid (Mo^{VI}).

Die in vorstehenden Abschnitten gemachten Vorschläge für eine Bezeichnungsweise anorganischer Stoffe zu Registrierungszwecken beruhen auf folgenden Grundlagen:

1. Auf der qualitativen Zusammensetzung der Stoffe.
2. Auf der Wertigkeit der einzelnen Elemente.
3. Auf der Elektroaffinität der einzelnen Bestandteile der Verbindungen.

Dafs eine solche Nomenklatur nicht überall streng logisch bleiben kann, und in manchen Fällen das Zweckmäfsige den Vorzug vor dem absolut Konsequenten verdient, dafs man, wenn es sich um Erhaltung und Respektierung althistorischer und durch den Gebrauch eingewurzelter Namen handelt, sich scheuen mufs, an die äufsersten Grenzen des Formalismus zu gehen, erschien uns selbstverständlich, mag aber hier noch hervorgehoben werden, um manche Abweichungen zu entschuldigen.

Vorrede.

Bei der Bearbeitung des Generalregisters für die ersten 50 Bände der „Zeitschrift für anorganische Chemie“ war unser Streben hauptsächlich darauf gerichtet, den wissenschaftlichen Inhalt dieser Bände erschöpfend wiederzugeben und ihn möglichst leicht zugänglich zu machen.

Hierbei traten eine Reihe von Schwierigkeiten auf, die z. T. mehr formaler Natur waren, wie alle mit der Nomenklatur zusammenhängender Fragen, die bereits in der vorstehenden Abhandlung besprochen sind, die z. T. aber auch sachliche Gründe hatten.

Während des Erscheinens der zu registrierenden 50 Bände hatte sich der Charakter der anorganischen Chemie sehr wesentlich geändert. Diese Wissenschaft beschäftigte sich früher, aufser mit analytischen und technischen Problemen, hauptsächlich mit der Darstellung und Beschreibung von Verbindungen, wovon die ersten Bände dieser Zeitschrift Zeugnis ablegen. Inzwischen aber waren unter dem Einflufs der physikalischen Chemie auch der anorganischen Chemie neue Aufgaben gestellt und neue Wege gebahnt; die einzelnen Stoffe traten als solche mehr in den Hintergrund, die Stoffgruppen, die Reaktionen selbst, die Energieumsätze dabei, die Gleichgewichte usw. nahmen ein wesentliches Interesse in Anspruch, wie das immer stärkere Anwachsen von Untersuchungen allgemeineren Charakters in den letzten Bänden dieser Zeitschrift beweist.

Unter diesen Umständen konnte natürlich auch eine sorgfältige Registrierung aller behandelten Stoffe und aller physikalischen Konstanten nicht genügen, den wissenschaftlichen Inhalt zu erschöpfen,

es mufste vielmehr dem Benutzer des Generalregisters die Möglichkeit geboten werden, sich über allgemeinere Erscheinungsgruppen schnell und vollständig zu orientieren auch ohne Kenntnis der besonderen Stoffe, an denen die betreffende Erscheinung untersucht wurde. Wir haben deswegen nicht nur alle physikalischen Konstanten unter den entsprechenden Stichworten zusammengefafst, sondern aufserdem noch eine gröfsere Anzahl von Stichworten allgemeineren Inhaltes aufgenommen, die dem genannten Zwecke dienen sollen.

Ein Verzeichnis der wichtigsten dieser allgemeinen Stichworte findet sich in der Benutzungsvorschrift.

Die zahlreichen Referate in den ersten Bänden dieser Zeitschrift sind in dem Generalregister nicht berücksichtigt worden.

Für die Rechtschreibung waren mafsgebend, das vom Verein Deutscher Ingenieure herausgegebene Werk „Rechtschreibung der naturwissenschaftlichen und technischen Fremdwörter“, bearbeitet von Dr. Hubert Jansen (Berlin-Schöneberg 1907).

Aufser den üblichen Autoren- und Sachregistern wurde noch ein Register der Laboratorien angelegt. Dieses dient einerseits statistischen Zwecken, die vielleicht ein gewisses historisches Interesse haben können, andererseits ermöglicht es eine Übersicht über die Arbeitsgebiete ganzer „Schulen“ und die Auffindung von Arbeiten, die von Schülern ohne den Namen des Lehrers veröffentlicht sind.

Anweisung zur Benutzung des Generalregisters.

I. Autorenregister.

1. Es sind nur die Namen berücksichtigt, die entweder in Haupt- oder in Untertiteln erwähnt sind.

2. Abhandlungen desselben Autors folgen chronologisch aufeinander.

3. Abhandlungen mehrerer Autoren sind unter jedem Namen aufgeführt; hinter dem Titel werden die Namen der anderen Autoren in Klammern beigefügt.

II. Sachregister.

1. Für die einfachen Verbindungen ist im allgemeinen die jetzt übliche Nomenklatur angewandt. Für kompliziertere Verbindungen gelten die in der vorstehenden Abhandlung „Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe" dargelegten Prinzipien.

2. Salze sind durchweg unter ihrem positiven Bestandteil registriert; wenn jedoch ganze Salzreihen derselben Säure den Gegenstand der Untersuchung bilden, so finden sie sich auch unter dem Namen des Anions, z. B. Nitrite, *Meta*-Phosphate, *Hypo*-Sulfite.

3. Für die alphabetische Anordnung der Stoffe sind nur die für ihre qualitative Zusammensetzung charakteristischen Elemente und Gruppen maßgebend. Alle auf die quantitative Zusammensetzung und Konstitution bezüglichen Bestandteile der Namen, wie Zahlworte, Vorsilben (Ortho-, Para-, Meta-Pyro-, Per-, Hypo-, Sub-, Poly-, Iso-, Pseudo-) werden im Alphabet nicht berücksichtigt. Um dies übersichtlich durchführen zu können, sind die Zahlworte durch Zahlen ausgedrückt, und diese sowohl wie alle Vorsilben *kursiv* gedruckt. Wie Vorsilben werden auch behandelt die Worte: *Hydro*, *hydroxy*, *oxy*.

Alle Kursiv gedruckten Teile der Namen sind also im Alphabet nicht mitzuzählen.

Bei allen organischen Stoffen findet jedoch dies Prinzip keine Anwendung; ihre gebräuchlichen Namen sind unverändert beibehalten und in das Alphabet eingereiht.

4. Die Wertigkeit der Elemente ist, wo erforderlich, durch das hinter den Namen der Stoffe gesetzte Symbol des fraglichen Elementes mit Wertigkeitsbezeichnung ausgedrückt (z. B. Cu^{I}, Cu^{II}).

5. Doppelsalze und Komplexsalze mit zwei positiven Bestandteilen sind unter dem positiven Element des Neutralteiles zu suchen. Komplexsalze mit zwei negativen Bestandteilen findet man unter dem Neutralteil des Anions und zwar unter besonderen Stichworten (s. S. 15. § 11).

6. Metallammine komplexer Natur sind unter einem Hauptstichwort vereinigt (Chromammine, Kobaltammine, Quecksilberammine usw.). Andere Ammine (unbekannter Konstitution) und alle sogen. Additionsverbindungen sind durchweg unter dem addierenden Salz angeführt.

7. Die benutzten Abkürzungen sind alle so gewählt, daſs sie ohne weiteres verständlich sind.

8. Abgesehen von den einzelnen Stoffnamen sind noch eine Reihe allgemeiner Stichworte vorhanden, die eine schnelle Orientierung über bestimmte

Gebiete gestatten; die wichtigsten dieser Stichworte sind in der folgenden Tabelle zusammengestellt, die auf Vollständigkeit keinen Anspruch macht.

Abkühlungslinien.
Absorption.
Äquivalentgewicht.
Affinität.
Allotropie.
Analyse.
Apparate.
Assoziation.
Atomgewicht.
Auflösungsgeschwindigkeit.
Bibliographie.
Bildungswärme.
Brechungsvermögen.
Dampfdruck.
Dichte.
Diffusion.
Dissoziation.
Elektroanalyse.
Elektrode.
Elektrolyse.
Elektrolyte.
Elemente, chem. u. galv.
Energie, freie.
Erstarrungslinie.
Gasanalyse.
Gaskette.
Gefrierpunkte.
Gel.
Gleichgewicht.
Gleichgewicht, heterog.
Hydrogel.
Hydrolyse.
Hydrosol.
Isomerie.
Isomorphie.
Isotherme.
Katalyse.
Kathode.
Kleingefüge.
Kolloide.
Kolloidlösungen.
Komplexbildung.
Komplexsalze.
Konstitution.
Konzentrationselement.
Krystallform.
Legierungen.
Leitvermögen.
Löslichkeit.
Lösungen.
Lösungen, feste.
Mafsanalyse.
Massenwirkungsgesetz.
Minerale.
Mischbarkeit, begrenzte.
Mischkrystalle.
Molekulargewicht.
Molekularvolumen.
Oberflächenspannung.
Okklusion.
Periodisches System.
Polarisation.
Polymorphie.
Potential.
Reaktionsgeschwindigkeit.
Reaktionskinetik.
Reibung.
Schmelzpunkt.
Schmelzwärme.
Siedepunkt.
Spektralanalyse.
Stromausbeute.
Thermochemische Daten.
Überführung.
Überspannung.
Umwandlungspunkt.
Valenz.
Verseifungsgeschwindigkeit.
Verteilung.
Wärme, spezifische.
Wanderungsgeschwindigkeit.
Zersetzungsspannung.

Vielfach sind unter diesen Hauptstichworten nicht die einzelnen Stoffe, sondern ganze Stoffgruppen angeführt.

III. Register der Laboratorien.

Die Titel der Arbeiten sind gekürzt wiedergegeben. Hinzugefügt sind in Klammern die Namen derjenigen Gelehrten, die nach ausdrücklicher Angabe im Texte der Arbeit die Ausführung der Untersuchung veranlafst haben, ohne im Titel mit genannt zu sein.

Autorenregister.

A

Aschoff, K.
1893. 5, 8. Die quantitative Trennung von Jod, Brom u. Chlor sowie im besonderen die Best. v. Brom in natürlichen Salzsolen und Mutterlaugen (m. P. Jannasch).

Ashley, R. H.
1905. 45, 69. Die Oxydation von Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösung.
1905. 46, 211. Bestimmung von Sulfiten durch Jod.

Aten, A. H. W.
1905. 47, 386. Phasengleichgewichte im System Wismut und Schwefel.

Atomgewichtskommission, Internationale
1902. 33, 241. Bericht.
1904. 38, 1. Bericht.
1905. 43, 1. Bericht.
1906. 48, 129. Bericht.

Atterberg, A.
1906. 48, 367. Die Borate der Alkalimetalle und des Ammons.

Auerbach, Friedrich
1903. 37, 353. Borsäure u. arsenige Säure, eine Studie über Komplexbildung.

Auerbach, G.
1901. 28, 1. Elektrolyse von geschmolzenem Jodblei u. Chlorblei.

Austin, Martha
1898. 17, 253. Oxydationszustand d. Mangans beim Ausfällen n. d. Chloratverfahren (m. F. A. Gooch).
1898. 17, 264. Best. d. Mangans als Sulfat u. als Oxyd (m. F. A. Gooch).
1898. 17, 272. Best. d. Mangans als Carbonat.
1898. 18, 339. Best. d. Mangans als Pyrophosphat (m. F. A. Gooch).
1899. 20, 121. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats d. Analyse (m. F. A. Gooch).
1899. 22, 163. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats d. Analyse (m. F. A. Gooch).
1899. 22, 207. Ammoniumdoppelphosphate v. Beryllium, Zink u. Cadmium in analytischer Beziehung.
1899. 23, 146. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumarsenats d. Analyse.
1902. 32, 366. Ammoniumdoppelphosphate in der Analyse.

Averkieff, N.
1903. 35, 329. Fällung krystallinischen Goldes durch Formaldehyd.

B

Baldwin, De Forest
1899. 22, 235. Einwirkung v. Acetylen a. d. Oxyde d. Kupfers (m. F. A. Gooch).

Bansa, Conrad
1894. 6, 128. Kaliumdoppelsalze der Unterphosphorsäure.

Barendrecht, H. P.
1896. 11, 454. Dimorphie des Eises. Vorl. Mitt.

Baselli, A.
1897. 16, 139. Über Hydrosulfato - imido - octammin - dikobaltisalze (mit A. Werner).

Baskerville, Charles

1905. **45**, 86. Die Reindarstellung des Praseodyms. Entgegnung an Herrn R. J. Meyer.

Batěk, Alexander

1903. **34**, 103. Revision des Atomgewichtes des Ceriums (m. B. Brauner).
1905. **45**, 87. Die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit (Bemerkung zu d. Arbeit v. H. Grofsmann).

Bauer, O.

1905. **45**, 52. Kupfer, Zinn und Sauerstoff (m. E. Heyn).
1905. **47**, 401. Beitrag zur Kenntnis des Baryumoxyds und seiner Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats.

Baur, Emil

1902. **29**, 305. Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette.
1902. **30**, 251. Cerperoxyd.
1906, **50**, 199. Zur Begründung der Stöchiometrie.

Baxter, Gregory Paul

1897. **16**, 362. Neubestimmung des Atomgewichtes von Kobalt. I. (mit Th. W. Richards).
1899. **21**, 250. Revision d. Atomgewichtes v. Kobalt. II. Best. d. Kobalts i. Kobaltbromid (m. Th. W. Richards).
1899. **22**, 221. Revision d. Atomgewichtes v. Kobalt. III. Die Analyse v. Kobaltchlorür u. Kobaltoxydul (m. Th. W. Richards).
1900. **23**, 245. Revision d. Atomgewichtes von Eisen (m. Th. W. Richards).
1904. **38**, 232. Revision d. Atomgewichtes von Eisen. II. Analyse des Ferrobromids.
1905. **43**. 14. Revision d. Atomgewichtes von Jod.
1905. **44**, 158. Revision d. Atomgewichtes von Cadmium: Analyse von Cadmiumchlorid (m. M. A. Hines).
1905. **46**, 36. Revision d. Atomgewichtes von Jod (zweite Mitteilung).
1906. **49**, 415. Revision d. Atomgewichtes von Cadmium. II (m. M. A. Hines und H. L. Frevert).
1906. **50**, 389. Revision d. Atomgewichtes von Brom.

Becker, W.

1905. **43**, 251. Das Atomgewicht des Siliciums (m. J. Meyer).

Beddow, Fr.

1897. **16**, 129. Über Oxodiimidooctammindikobaltisalze (m. A. Werner).

Behrendt, Emil C.

1903. **35**, 154. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. I. Vanadylsulfate u. Vanadylsulfite (m. J. Koppel).

Bein, Willy

1905. **43**, 125. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten (m. J. Domke).

Bellucci, Italo

1900. **26**, 209. Über die Pentachlorplatinsäure (m. A. Miolati).
1900. **26**, 222. Über das Platintetrabromid (m. A. Miolati).
1903. **33**, 258. Monochlorplatinsäure (m. A. Miolati).
1905. **44**, 168. Die Hexaoxyplatinsäure.

Bellucci, J.

1905. **45**, 142. Beiträge z. Kenntnis d. Stanniverbindungen (m. N. Parravano).
1905. **47**, 287. Palladiumdioxydhydrat (Antwort auf die Mitteilung von L. Wöhler und J. König).
1906. **50**, 101. Eine neue Reihe isomorpher Salze (m. N. Parravano).
1906. **50**, 107. Die Konstitution einiger Plumbate (m. N. Parravano).

Békétoff, N.

1904. **40**, 355. Über den durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch bei Halogensalzgemischen (m. Wl. Békétoff).

Békétoff, Wl.

1904. **40**, 355. Über den durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch bei Halogensalzgemischen (m. N. Békétoff).

Bemmelen, J. M. van

1893. **5**, 466. Das Hydrogel und d. krystallinische Hydrat d. Kupferoxyds.
1896. **13**, 233. Die Absorption. Das Wasser in den Kolloiden, besonders in dem Gel der Kieselsäure.
1897. **15**, 84. Der Gehalt an Fluorcalcium eines fossilen Elephantenknochens aus der Tertiärzeit (m. S. Thomas und E. A. Klobbie).
1897. **15**, 90. Die Absorption. Anhäufung von Fluorcalcium, Kalk, Phosphaten in fossilen Knochen (m. E. A. Klobbie).
1898. **18**, 14. Die Absorption. II. Die Bildung der Gels u. ihre Struktur.
1898. **18**, 98. Die Absorption. III.
1899. **20**, 185. Die Absorption. IV. Die Isotherme d. kolloidalen Eisenoxyds bei 15°.
1899. **22**, 313. Vorkommen, Zusammensetzung u. Bildung v. Eisenanhäufungen in u. unter Mooren (m. C. Hoitsema und E. A. Klobbie).
1899. **23**, 111. Die Absorption. V. Die Absorption v. HCl u. KCl aus wässeriger Lösung d. kolloidales Zinnoxyd (m. E. A. Klobbie).
1900. **23**, 321. Die Absorption. VI. Die Absorption von Stoffen aus Lösungen.
1902. **30**, 265. Die Absorption. VII. Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure.
1902. **30**, 342. System Wismutoxyd-Salpetersäure-Wasser (m. G. M. Rutten).
1903. **33**, 272. System: $SbCl_3 - HCl - H_2O$ (m. P. A. Meerburg und U. Huber Noodt).
1903. **36**, 380. Die Absorption. VIII. Absorptionsverbindungen von Hydrogels, falls auch chemische Verbindungen oder Lösungen stattfinden können.
1904. **42**, 265. Beiträge zur Kenntnis der Verwitterungsprodukte der Silikate in Ton-, vulkanischen und Laterit-Böden.
1904. **42**, 314. Die Absorption von Wasser durch Ton.
1905. **45**, 83. Metazinnsäure und Metazirkonsäure.
1906. **49**, 125. Die Absorptionsverbindungen. IX. Über den Unterschied zwischen Hydraten und Hydrogelen und die Modifikationen der Hydrogele (Zirkonsäure und Metazirkonsäure).

Benedicks, Carl

1899. **22**, 393. Zur Kenntnis d. Gadoliniums.
1904. **39**, 41. Die Atomvolumina der seltenen Erden und deren Bedeutung für das periodische System.

Benedicks, Carl

1905. 47, 455. Die Anwendung der van der Waalschen Zustandsgleichung für den festen Zustand.

1906. 49, 284. Die Deduktion der stöchiometrischen Gesetze.

Benedict, C. H.

1898. 17, 18. Über d. Salze d. Stickstoffwasserstoffsäure. I. (m. L. M. Dennis).

Bennett, J. Cora

1900. 25, 265. Konstitution d. Hyperborate (m. E. J. Constam).

1901. 26, 451. Z. Kenntnis d. Perborate (m. E. J. Constam).

Berg, Georg

1897. 15, 328. Eine Verbindung d. Titansäure m. Äpfelsäure.

Bergsöe, Paul

1898. 19, 318. Baryumplatincyanür u. iridiumfreies Platin.

Berl, E.

1905. 44, 267. Die Arsensäureanhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds.

Bertheim, Alfred

1903. 34, 427. Hydrate der Molybdänsäure und einige ihrer Verbindungen (m. A. Rosenheim).

Berthelot, M.

1895. 9, 4. Das Fluorescenzspektrum des Argons u. über seine Beziehung zum Nordlicht.

Best, Hans

1899. 22, 169. Über Mangantrichlorid und Mangantetrachlorid (mit R. J. Meyer).

1899. 22, 192. Notizen über Chromylchlorid, Chlorchromsäure u. Amidochromsäure (m. R. J. Meyer).

Bhaduri, Chandrabhushan

1898, 17, 1. Doppelthiosulfate von Kupfer u. Natrium (m. J. Bhaduri).

Bhaduri, Jyotibhushan

1896. 13, 385. Über die Umsetzung der Hypochlorite in Chlorate.

1896. 13, 407. Notiz über die Zersetzung v. Merkurochlorid u. d. Best. v. freiem Chlor.

1898. 17, 1. Doppelthiosulfate von Kupfer m. Natrium (m. C. Bhaduri).

Bierbrauer, Karl

1899. 20, 290. Verbindungen d. Antimontrioxyds u. Wismutoxyds m. Alkalioxalaten (m. A. Rosenheim).

Billitzer, J.

1905. 45, 81. Valenzbegriff.

Biltz, Heinrich

1897. 16, 1. Nachruf auf Victor Meyer.

Biltz, Wilhelm

1904. 40, 218. Notizen über Acetylacetonate (m. J. A. Clinch).

1906. 48, 297. Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. E. Wilke-Dörfurt).

1906. 50, 67. Die Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. E. Wilke-Dörfurt).

Bisbee, Harold.

1901. 28, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit von Calciumoxalat (m. Th. W. Richards und C. F. Mc. Caffrey).

Blake, J. C.

1903. **33**, 96. Bestimmung der Bromsäure durch direkte Einwirkung von arseniger Säure (m. F. W. Gooch).

1903. **37**, 243. Die Farben der allotropen Modifikationen des Silbers.

1904. **39**, 69. Notiz über die Zusammensetzung von Bredigs Silberhydrosol.

1904. **39**, 72. Verhalten der roten kolloidalen Goldlösungen gegen den elektrischen Strom und Elektrolyten.

Blomstrand, C. W.

1892. **1**, 10. Doppelsäuren des siebenatomigen Jods.

Bodländer, Guido

1899. **20**, 453. Die Elektroaffinität, ein neues Prinzip d. chemischen Systematik (m. R. Abegg).

1902. **31**, 1. Zur Kenntnis der Cuproverbindungen. I (m. O. Storbeck).

1902. **31**, 458. Beiträge z. Kenntnis der Cuproverbindungen. II (m. O. Storbeck).

1902. **32**, 235. Elektrolyse geschmolzener Salze.

1903. **34**, 180. Problem der Systematisierung der anorganischen Verbindungen. (m. R. Abegg).

1904. **39**, 197. Einige komplexe Silbersalze (m. W. Eberlein).

Bodmann, G.

1901. **27**, 254. Isomorphie zwischen den Salzen des Wismuts und der seltenen Erden.

Böhm, E.

1894. **6**, 386. Z. Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VI. Spaltungsprodukte der Phosphorluteowolframsäure (m. F. Kehrmann).

1894. **7**, 406. Phosphor-*12*-molybdänsäure und Phosphorluteomolybdänsäure (m. F. Kehrmann).

Böhm, Egon

1905. **43**, 326. Beitrag zur Chemie der Fluoride der Schwermetalle.

Boeke, H. E.

1906. **50**, 244. Das Verhalten von Baryum- und von Calciumcarbonat bei hohen Temperaturen.

1906, **50**, 355. Die Mischkrystalle von wasserfreiem Natriumsulfat, -Molybdat und -Wolframat.

Böttger, W.

1900. **25**, 1. Zur Kenntnis d. Amalgame (m. W. Kerp).

Böttinger, C.

1893. **6**, 1. Zur Reinigung d. Thoroxyds.

Boltwood, B. B.

1895. **10**, 181. Doppelsalze d. Cäsiumchlorids m. Chromtrichlorid und Uranylchlorid (m. H. L. Wells).

Bonsdorff, W.

1904. **41**, 132. Beiträge zur Kenntnis der komplexen Ammoniakhydroxyde des Kupfers, Nickels, Cadmiums, Zinks und Silbers.

Bornemann, K.

1903. **34**, 1. Beiträge zur Kenntnis des Wasserstoffsuperoxydes.

Bose, Emil

1902. **30**, 406. Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski: Einige Messungen an Gasketten.

Bose, Margrete

1905. **44**, 287. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen.

Bradbury, Robert H.

1894. **7**, 48. Reaktion zwischen Molybdänsäure und einfach und zweifach chromsaurem Kalium.

Braun, Hans J.

1905. **46**, 311. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. I. (m. A. Rosenheim).

Brauner, Bohuslav

1894. **7**, 1. Fluoplumbate und freies Fluor.

1896. **14**, 256. Die Basis d. Atomgewichte.

1900. **26**, 186. Die Basis der Atomgewichte. IV.

1902. **32**, 1. Stellung der Elemente der seltenen Erden im periodischen System von Mendelejeff.

1903. **33**, 317. Atomgewicht des Lanthans; Eine Antwort an Herrn H. C. Jones.

1903. **34**, 103. Revision des Atomgewichtes des Ceriums (m. A. Batěk).

1903. **34**, 207. Revision des Atomgewichtes des Ceriums. II.

1904. **38**, 322. Saure Sulfate d. seltenen Erden (Erdschwefelsäuren) (m. J. Picek).

1904. **39**, 261. Einige Salze der komplexen Cerischwefelsäure mit den Elementen der seltenen Erden.

Bräunlich, F.

1899. **22**, 91. Über Rhodanatokobaltiake und strukturisomere Salze (mit A. Werner).

Brauns, H.

1895. **8**, 348. Die Einwirk. v. trockenem Chlorwasserstoff auf Serpentin.

Bray, William

1906. **48**, 217. Einige Reaktionen des Chlordioxyds und der chlorigen Säure.

Breckenridge, J. E.

1896. **13**, 161. Trenng. u. Nachweis v. Kalium u. Natrium (m. D. A. Kreider).

Bredig, Georg

1903. **34**, 202. Konstitutionsbestimmungen durch qualitative Überführungsversuche (Antwort an Herrn R. Kremann).

1904. **42**, 341. Geschwindigkeit der chemischen Selbsterhitzung (Adiabatische Reaktionskinetik) (m. F. Epstein).

Bremer, H.

1892. **1**, 112. Beeinflussung der Absorptionsspektra gefärbter Lösung durch die Temperatur (m. G. u. H. Krüss).

Brill, Otto

1905. **45**, 275. Die Dissoziation der Carbonate der Erdalkalien und des Magnesiumcarbonats.

1905. **47**, 464. Atomgewichtsbestimmungen von seltenen Erden.

Brizzi, N.

1898. **19**, 394. Neue dem Sesquioxyd entsprechende Vanadinverbindungen (m. A. Piccini).

Brönstedt, J. N.

1903. **37**, 158. Berechnung der elektromotorischen Kraft zweier gegeneinander geschalteter Elemente des Kalomelelementtypus.

Brown, James

1905. 44, 145. Die Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid.

1905. 47, 314. Die Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze.

Browne, A. W.

1904. 40, 68. Stickstoffwasserstoffsäure und die anorganischen Trinitride (m. L. M. Dennis).

Browning, Philip E.

1893. 4, 178. Über die Bestimmung v. Jod in Halogensalzen d. Einwirkung v. Arsensäure (m. F. A. Gooch).

1894. 7, 158. Reduktion d. Vanadinsäure d. Weinsäure u. Titration derselben in alkalischer Lösung d. Jod.

1896. 13, 110. Die Best. d. Cadmiums als Oxyd (m. L. C. Jones).

1896. 13, 113. Die Reduktion der Vanadinsäure durch Jod- u. Bromwasserstoffsäure u. die volumetrische Best. ders. d. Titration in alkalischer Lösung m. Jod.

1896. 13, 427. Die Anwendung einiger organischer Säuren z. Best. v. Vanadin (m. R. J. Goodman).

1898. 18, 371. Nachweis v. Sulfiden, Sulfaten, Sulfiten u. Thiosulfaten nebeneinander (m. E. Howe).

1899. 22, 296. Die titrimetrische Bestimmung des Cers.

1899. 22, 380. Bestimmung d. Thalliums als Chromat (m. G. P. Hutchins).

1899. 23, 155. Best. d. Thalliums als saures und neutrales Sulfat.

1900. 25, 323. Qualitative Trennung von Nickel u. Kobalt durch Behandlung ihrer Ferricyanide mit Ammoniumhydroxyd (m. J. B. Hartwell).

1902. 29, 140. Bestimmung von Cäsium und Rubidium als Hydrosulfat und von Kalium und Natrium als Pyrosulfat.

Brügelmann, G.

1895. 10, 415. Eine eigenartige Darstellungs- und Bildungsweise grofser Kalk- und Strontiankrystalle und über Gasglühöfen.

Brunck, Otto

1895. 10, 222. Über Ozonbildung.

Bruhns, G.

1906. 49, 277. Die Titerstellung von Jod- bzw. Thiosulfatlsgg.

Bruner, L.

1901. 28, 314. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper (m. St. Tolloczko).

1903. 35, 23. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper. III (m. St. Tolloczko).

1903. 37, 455. Löslichkeit des Arseniks u. Molekularzustand seiner Lösung (m. St. Tolloczko).

Brunner, Erich

1904. 38, 350. Die Dichten geschmolzener Salze und das chemische Gleichgewicht ihrer Mischungen.

Bugarszky, Stefan

1895. 10, 387. Neue Methode zur quantitativen Trennung von Brom und Chlor.

1896. 14, 145. Die Änderung der freien Energie bei Bildung unlöslicher Quecksilberverbindungen.

Bünz, R.

1906. 48, 162. Die Peroxyde des Wismuts. I. Die Oxydation von Wismutverbindungen durch gasförmiges Chlor bei Gegenwart von Kalilauge, die sogen. „Wismutsäure" und das sogen. „Wismuttetroxyddihydrat" (m. A. Gutbier).

1906. 48, 294. Die Peroxyde des Wismuts. II. Oxydation von Wismutoxyd durch elektrolytisch entwickeltes Chlor bei Gegenwart von Kalilauge und das sogen. „Kaliumwismutat" (m. A. Gutbier).

1906. 49, 432. Die Peroxyde des Wismuts. III. Die Oxydation von Wismutverbindungen mittels Kaliumpersulfat in alkalischer Suspension und das sogen. „wasserfreie Wismut-Tetroxyd" (m. A. Gutbier).

1906. 50, 210. Die Peroxyde des Wismuts. IV. (m. A. Gutbier).

Buxhoevden, Hellmuth Baron

1897. 15, 319. Die Hydrate d. Magnesiumplatincyanürs und deren Löslichkeit (m. G. Tammann).

C

Campbell, G. F.

1892. 3, 201. Cäsiumbleichloride (m. H. L. Wells).

1893. 5, 273. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium m. Zink u. Magnesium (m. H. L. Wells).

1894. 8, 126. Die Doppelbromide, -chloride, -jodide des Cäsiums m. Kobalt und Nickel.

Carlgren, Oskar

1892. 1, 65. Einige ammoniakalische Platinverbindungen (m. P. T. Cleve).

Carstens, J.

1906. 50, 53. Zur Kenntnis d. Chromsäure als Oxydationsmittel (m. K. Seubert).

Castoro, N.

1904. 41, 126. Zur Darstellung kolloidaler Metalle.

Centnerszwer, M.

1902. 30, 145. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel (m. P. Walden).

Christensen, A.

1897. 14, 297. Die Reaktion zw. Herapathit u. kohlensaurem Baryt in verd. Alkohol.

Christensen, Odin T.

1893. 4, 227. Einige Reaktionen mit Ammoniak bei niedrigen Temperaturen.

1900. 24, 203. Untersuchungen über Manganverbindungen.

1901. 27, 321. Untersuchungen über Manganverbindungen. II. Manganiacetat und Alaune des Mangans.

Christie, W. A. K.

1905. 47, 446. Die Dichte des Chlorgases (m. F. P. Treadwell).

Christomanos, A. C.

1904. 41, 276. Neue Methode z. Darstellung von Phosphortribromid.

1904. 41, 305. Quantitative Bestimmung des Phosphors in Lösungen.

1905. 45, 132. Die Löslichkeit des Phosphors in Äther und Benzol.

Cioci, A.

1898. 19, 308. Sulfocyandoppelsalze d. Vanadins m. Alkalimetallen.

Clarke, F. W.

1892. 1, 263. Tschermaks Theorie der Chloritgruppe und ihre Alternative.
1892. 1, 343. Über die Konstitution einiger Glimmer und Chlorite (mit E. A. Schneider).
1894. 7, 267. Die Konstitution der Zeolithe.
1899. 23, 135. Die Einwirk. v. Ammoniumchlorid a. Analcim u. Leucit (mit G. Steiger).
1900. 24, 139. Einwirk. v. Ammoniumchlorid a. Natrolith, Skolecit, Prehnit u. Pectolith (m. G. Steiger).
1902. 29, 338. Einwirk. v. Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate (mit G. Steiger).
1902. 32, 219. Berechnung von Atomgewichten.
1903. 33, 45. Eine thermochemische Konstante.
1905. 46, 197. Basische Substitutionen in den Zeolithen.

Classen, Alexander

1892. 3, 211. Bemerkungen z. d. Abhandlungen d. Herrn F. Rüdorff, quantitative chemische Analyse durch Elektrolyse betreffend.
1893. 3, 404. Zur quantitativen Analyse d. Elektrolyse.
1903. 4, 100. Die Einwirk. v. flüssig. Chlor auf Metallchloride (m. B. Zacharski).
1893. 4, 234. Zur Trennung des Kupfers von Wismut.
1893. 5, 231. Zur quantitativen Analyse durch Elektrolyse.
1893. 5, 299. Trennung des Kupfers von Wismut.

Clemons, C. F.

1895. 9. 360. Best. d. selenigen Säure d. Kaliumpermanganat (m. F. A. Gooch).

Cleve, Astrid

1902. 32. 129. Beiträge z. Kenntnis des Ytterbiums.

Cleve, P. T.

1892. 1, 65. Einige ammoniakalische Platinverbindungen (m. O. Carlgren).

Clever, A.

1895. 10, 117. Die Verbindungen des Selens mit d. Arsen (m. W. Muthmann).
1896. 13, 191. Einige Verb. d. Phosphors m. dem Selen (m. W. Muthmann).
1896. 13, 200. Über das Stickstoffpentasulfid (m. W. Muthmann).

Clinch, John Aldous.

1904. 40, 218. Notizen über Acetylacetonate (m. W. Biltz).

Cloedt, E. v.

1895. 10, 398. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd (m. P. Jannasch).
1895. 10, 405. Trennung d. Mangan v. Zink durch ammoniakalisches Wasserstoffsuperoxyd unter Druck (m. P. Jannasch).

Coehn, Alfred

1900. 25, 430. Ammoniumamalgam.
1903. 33, 9. Studien über die Bildung von Metalloxyden. I. Das anodische Verhalten von Kobalt und Nickellösungen (m. M. Gläser).
1903. 34, 86. Studien über die Bildung von Metalloxyden. II. Über anodische Oxydation von Metallen und elektrolytische Sauerstoffentwickelung (m. Y. Osaka).
1904. 38, 198. Versuche z. elektrolytischen Trennung der Erdalkalimetalle (m. W. Kettembeil).

Cohn, Ludwig
1895. 11, 176. Alkalitonerdeoxalate (m. A. Rosenheim).
Cohn, Robert
1901. 27, 280. Metalldoppelrhodanide und die Eisenrhodanreaktion (mit A. Rosenheim).
1901. 28. 167. Rhodanide des vierwertigen Titans (m. A. Rosenheim).
1901. 28, 337. Die „roten“ Alkalichromoxalate (m. A. Rosenheim).
Constam, E. J.
1900. 25, 265. Konstitution d. Hyperborate (m. J. C. Bennett).
1901. 26, 451. Z. Kenntnis der Perborate (m. J. C. Bennett).
Cossa, Alfonso
1892. 2, 182. Eine neue Reihe von basischen Platinverbindungen.
1897. 14, 367. Die Konstitution der Platosemiamminverbindungen.
1898. 17, 205. Die Anwesenheit von Tellur in den Eruptionsprodukten der Insel Vulcano (Lipari).
Cottrell, F. G.
1901. 27, 442. Ein saures Tripelsalz (m. W. Meyerhoffer).
Cox, Alvin J.
1904. 40, 146. Basische Quecksilbersalze.
1906. 50, 226. Die Chromate von Quecksilber, Wismut und Blei.
Crookes, William
1895. 11, 6. Das Spektrum des Heliums.
1898. 18, 72. Stellung v. Helium, Argon, Krypton im System d. Elemente.
Crotogino, F.
1899. 23, 87. Das Potential d. Jodelektrode (m. F. W. Küster).
1900. 24, 225. Studien über Oxydationspotentiale.
Curtis, R. W.
1904. 38, 246. Einwirkung von Halogenwasserstoffsäuren auf Vanadinsäure (mit F. A. Gooch).
Cushman, Allerton Seward
1897. 16, 167. Neubestimmung des Atomgewichtes von Nickel. I (mit Th. W. Richards).
1899. 20, 352. Revision d. Atomgewichtes von Nickel. II. Bestimmung d. Nickels in Nickelbromid (m. Th. W. Richards).
Cutler, W. D.
1899. 22, 303. Einwirk. v. arseniger Säure a. Cerdioxyd (m. Ph. E. Browning).
Czepinski, Vincent
1898. 19, 208. Die Änderung d. freien Energie b. geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.
1902. 30. 1. Messungen an Gasketten.

D

Dahmer, Georg
1903. 33, 105. Einwirk. v. Schwefelwasserstoff auf Arsentrioxyd in wässeriger Lösung (m. F. W. Küster).
1903. 34, 410. Fällung kolloidaler Arsensulfürlösungen (m. F. W. Küster).
1905. 43, 348. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat (m. F. W. Küster).

Daniel, Karl
1903. **34**, 398. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (m. H. Leberle).
1903. **37**, 475. Die quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn A. Gutbier.
1904. **38**, 257. Die quantitative Bestimmung des Fluors in Fluoriden. Kritische Untersuchungen über das Verfahren von Wöhler-Fresenius.

Danneel, H.
1902. **32**, 380. Erklärung zu dem persönlichen Angriff des Herrn Prof. Lorenz in dieser Zeitschrift, Bd. 31, S. 385.

D'Ans, J.
1906. **49**, 356. Zur Kenntnis der sauren Sulfate. I. Zwei saure Sulfate des Natriums (m. L. D'Arcy Shepherd u. P. Günther).

Danziger, J. L.
1902. **32**, 78. Neue Reaktion auf Kobalt.

D'Arcy Shepherd, L.
1906. **49**, 356. Trinatriumhydrosulfat (m. J. D'Ans)

Davidsohn, J.
1903. **35**, 424. Verbindungen des Thoriums (m. A. Rosenheim u. V. Samter).
1903. **37**, 314. Die Hydrate der Molybdänsäure. II (m. A. Rosenheim).
1904. **41**, 231. Die Bildung von Komplexsalzen bei Thiosäuren. Die thioglykolsauren Salze (m. A. Rosenheim).

Dawson, H. M.
1900. **26**, 94. Die Elektroaffinität d. Metalle (m. J. Mc. Crae).

De Forest Baldwin siehe Baldwin.

Deichler, Christian
1899. **20**, 81. Zur Kenntnis u. Darstellung d. Wismutsuperoxyde.

Dengin, E.
1899. **20**, 24. Hydrazoniumnitrate (m. A. Sabanejeff).

Dennis, L. M.
1893. **6**, 35. Trennung d. Thoriums v. d. Cerit- u. Yttererden d. stickstoffwasserstoffsaures Kalium (m. F. L. Kortright).
1894. **7**, 250. Beiträge z. Chemie d. Cers (m. W. H. Magee).
1895. **9**, 389. Krystallisiertes Aluminiumchlorid.
1896. **13**, 412. Die Trennung d. Thoriums v. d. anderen seltenen Erden durch stickstoffwasserstoffsaures Kalium.
1897. **16**, 19. Neue Form des Entladers für Funkenspektren v. Lösungen.
1898, **17**, 18. Über die Salze der Stickstoffwasserstoffsäure. I. (mit C. H. Benedict).
1898. **19**, 179. Best. v. Kohlenoxyd, Methan und Wasserstoff d. Verbrennung (m. C. G. Hopkins).
1904. **40**, 68. Stickstoffwasserstoffsäure und die anorganischen Trinitride (m. A. W. Browne).

Desi, En. D.
1894. **8**, 205. Atomgewicht d. Wolframs (m. E. F. Smith).

Deussen, Ernst
1905. **44**. 300. Zur Kenntnis der Flufssäure. I.

Deussen, Ernst
1905. **44**, 408. Zur Kenntnis der Flufssäure. II.
1906. **49**, 297. Zur Kenntnis der Flufssäure. III.

Dieck, Herman L.
1893. **5**, 13. Ein krystallinisches wolframsaures Chromoxyd (m. E. F. Smith).

Dieterich, A. v.
1903. **34**, 194. Vorlesungsversuch zur Demonstration der Massenwirkung (m. L. Wöhler).

Dietz, R.
1889. **20**, 240. Löslichkeit der Halogensalze d. Zinks und Cadmiums.
1905. **44**, 209. Über das Chlorzink (Studien über die Löslichkeit der Salze. XIV) (m. F. Mylius).

Dimroth, O.
1903. **33**, 311. Merkurierung aromatischer Verbindungen.

Dittrich, M.
1905. **43**, 236. Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen (m. R. Pohl).
1905. **47**, 151. Chemisch-geologische Untersuchungen über „Absorptionserscheinungen“ bei zersetzten Gesteinen.

Doby, G.
1903. **35**, 93. Einwirkung von Calcium auf alkoholisches Ammoniak.

Doerinckel, Fr.
1906. **48**, 185. Die Legierungen des Thalliums mit Kupfer und Aluminium.
1906. **50**, 117. Die Verbindungen des Mangans mit Silicium.

Doermer, L.
1906, **49**, 362. Struktur des elektrolytischen Calciums.

Dolezalek, F.
1906. **50**, 82. Zur Thermodynamik des heterogenen hydrolytischen Gleichgewichtes (m. K. Finckh).

Domke, J.
1905. **43**, 125. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten (m. W. Bein).

Dorrer, A.
1893, **5**, 339. 411. Die Einwirk. v. Eisenchlorid auf Jodkalium u. Jodwasserstoff (m. K. Seubert).

Drucker, K.
1901. **26**, 347. Quantitative Best. d. Magnesiums d. organ. Basen (m. W. Herz).
1901. **28**, 361. Löslichkeitsverhältnisse des Silbersulfats und Merkurosulfats.
1902. **29**, 459. Zur Frage der Auflösungsgeschwindigkeit.

Dukelski, M.
1906. **49**, 336. Eine neue Art der Entstehung von Quecksilberoxychloriden.
1906. **50**, 38. Über Borate.

Dupee, L. C.
1893. **5**, 300. Cäsium-Kupferchloride (m. H. L. Wells).

Duschak, L. H.
1904. **40**, 196. Chlor in dem mittels Chlorbaryum niedergeschlagenen Baryumsulfat (m. G. A. Hulett).

E

Eberhard, G.

1905. **45**, 374. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium.

Eberlein, W.

1904. **39**, 197. Einige komplexe Silbersalze (m. G. Bodländer).

Ebler, E.

1905. **47**, 371. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen.
1905. **47**, 377. Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrasinsalze und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze.
1906. **48**, 61. Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff.

Eckardt, Moritz

1899. **22**, 158. Darstellung von Cäsium aus seinem Carbonate (m. E. Graefe).
1900. **23**, 378. Das physikalische Verhalten d. Cäsiums (m. E. Graefe).

Eckstädt, Adolf

1902. **29**, 51. Reaktion zwischen Salpetersäure und Jodwasserstoff.

Eder, Josef Maria

1903. **36**, 412. Doppelsalze des Jod- und Bromcadmiums.

Eggeling, Hans

1905. **46**, 174. Die Fluoride des Rubidiums (m. J. Meyer).

Egli, Jacob

1902. **30**, 18. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden.

Ehrenfeld, Richard

1903. **33**, 117. Geschwindigkeit der Reaktion zwischen Kaliumpermanganat und Oxalsäure.

Elten, M.

1892. **2**, 434. Über Thallosulfit (m. K. Seubert).
1893. **4**, 44. Zur Kenntnis d. basischen Metallsulfite (m. K. Seubert).

Emszt, Koloman

1901. **28**, 346. Silbersubhaloide.

Ende, Carl L. von

1900. **26**, 129. Das Verhalten der Bleisalze in Lösungen.

Engels, Carl

1895. **9**. 78. Vorläufige Mitteilung.

Engels, Ewald

1903. **37**, 125. Wolframbronzen.

Engler, C.

1902. **29**. 1. Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung (m. L. Wöhler).

Ephraim, Fritz

1903. **35**, 66. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Vanadinsäure.
1903. **35**, 71. Versuche zur Darstellung chlorhaltiger Doppelverbindungen des Vanadinpentoxyds.
1903. **35**, 80. Notiz über die Konstitution der Vanadindoppelfluoride.
1905. **44**, 185. Zur Kenntnis des Natriumamids.

Epstein, F.

1904. **42**, 341. Geschwindigkeit der chemischen Selbsterhitzung (Adiabatische Reaktionskinetik) (m. G. Bredig).

Erdmann, Hugo

1898. **18**, 48. Einige Beobachtungen über Acetylen und dessen Derivate (m. P. Köthner).
1901. **27**, 127. Einheit der Atomgewichte.
1902. **32**, 404. Wesen des metallischen Zustandes.
1902. **32**, 413. Molekulargewichtsbestimmung fester und flüssiger Körper im Weinholdschen Vakuumgefäfs (m. M. v. Unruh).
1902. **32**, 425. Notiz über Bestimmung von Dampfdichten unter vermindertem Druck.
1902. **32**, 431. Orthosalpetersäure $N(OH)_5$ und die durch Wasserabspaltung daraus entstehenden Verbindungen.
1902. **32**, 437. Gelbes Arsen (m. M. v. Unruh).
1902. **32**, 453. Konstitution des Arsensesquioxyds.

Ericson-Aurén, T.

1901. **27**, 209. Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen.

Ernyei, Edmund

1900. **25**, 313. Tellurwasserstoff.

Euler, H. v.

1897. **15**, 454. Zur jodometrischen Bestimmung des Molybdäns.
1904. **41**, 93. Das elektrische Potential des Nickels und Tellurs.

Euler, Wilhelm

1900. **25**, 146. Gewichtsanalytische Best. des Zinks.

Evans, P. S.

1895. **10**, 253. Reduktion v. Selensäure d. Salzsäure (m. F. A. Gooch).

F

Fairbanks, Charlotte

1895. **9**, 349. Bestimmung der Halogene in Gemischen ihrer Silbersalze (m. F. A. Gooch).
1896. **13**, 101. Die jodometrische Best. der Molybdänsäure (m. F. A. Gooch).
1896. **13**, 117. Jodometrische Best. d. Phosphors in Eisen.

Farup, P.

1906. **50**, 276. Die Einwirkungsgeschwindigkeit des Sauerstoffs, Kohlendioxyds und Wasserdampfes auf Kohlenstoff.

Fassbender, Fr.

1897. **15**, 123. Über die Andersonsche Reaktion (m. A. Werner).

Feit, Wilhelm

1905. **43**, 202. Die Erden des Monazits (m. K. Przibylla).
1905. **43**, 267. Das Terbium.
1906. **50**, 249. Bestimmung d. Atomgewichtes d. Elemente der seltenen Erden (m. K. Przibylla).

Ferchland, P.

1897. **15**, 8. Verbindungen d. Piperidins m. anorg. Salzen. Molekulargewichtsbest. m. Piperidin als Lösungsmittel (m. A. Werner).

Förster, F.

1895. **10**, 309. Über Kupferzinnlegierungen.
1896. **13**, 38. Untersuchungen über d. Stahl. I. Das Karbid des geglühten Stahles (m. F. Mylius und G. Schoene).
1896. **14**, 106. Zur Kenntnis der Elektrolyse v. Kupfersulfatlösungen (mit O. Seidel).
1897. **15**, 71. Die Herstellung d. Thalliums mit Hilfe der Elektrolyse.
1899. **22**, 1. Zur Theorie der elektrolytischen Bildung von Hypochlorit und Chlorat.
1899. **23**, 158. Die Erscheinung b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen mit Diaphragma (m. F. Jorre).

Foote, H. W.

1895. **10**, 434. Doppelfluoride von Cäsium und Zirkonium (m. H. L. Wells).

Forst, Peter von der

1905. **43**, 94. Doppelcyanide des Kupfers (mit H. Großmann).

Fortini, V.

1902. **31**, 451. Thalliumsesquioxydalaune (m. A. Piccini).

Foster jr., William

1903. **37**, 59. Einwirkung von Magnesiumoxyd auf ein Gemisch von Arsentrisulfid und Schwefel.
1904. **41**, 452. Trisulfoxyarsensäure (m. L. W. Mc Cay).

Fox, C. J. J.

1903. **35**, 129. Borsäure, Fluorkalium und Flußsäure (m. R. Abegg und W. Herz).

Franke.

1904. **42**, 453. Beiträge zum Schwefelsäurekontaktverfahren (m. F. W. Küster und Geibel).

Franklin, Edward Curtis

1905. **46**, 1. Reaktionen in flüssigem Ammoniak.

Fredenhagen, Carl

1902. **29**, 396. Theorie der Oxydations- und Reduktionsketten.

Frenkel, Michael

1892. **1**, 217. Zur Kenntnis der Palladiumverbindungen.

Frenzel, C.

1902. **32**, 319. Wässerige Ammoniaklösungen.

Frevert, Harry Louis

1906. **49**, 415. Revision des Atomgewichtes von Cadmium. II (m. G. P. Baxter und M. A. Hines).

Freyer, Franz

1892. **2**, 1. Über die relativen Siedepunkte anorganischer Halogenverbindungen (m. Victor Meyer).

Friedheim, Carl

1892. **1**, 76. Die Herstellung molybdänfreier Wolframiate (mit R. J. Meyer).
1892. **1**, 313. Neue Bestimmungsmethode der Vanadinsäure (m. A. Rosenheim).
1892. **1**, 407. Die quantitative Trennung u. Bestimmung von Chlor, Brom und Jod (m. R. J. Meyer).
1892. **2**, 314. Beiträge zur Kenntnis der komplexen Säuren. V. Die sogen. Arsenmolybdänsäuren und ihre Salze.



Geisow, H.

1902. **32**, 372. Quantitative Trennung des Eisens vom Zirkon und das Superoxyd des Zirkons (m. P. Horkheimer).

Gerassimoff, D. G.

1904. **42**, 329. Die Affinität der Alkalioxyde zu verschiedenen Anhydriden.

Gilbert, R. D.

1902. **32**, 174. Fällung des Ammoniumvanadates durch Ammoniumchlorid (m. F. A. Gooch).

1903. **35**, 420. Anwendung des Zinks zur Reduktion bei der Bestimmung von Vanadinsäure (m. F. A. Gooch).

Gill, A. C.

1898. **17**, 23. Krystallographie der Metallnitride.

Gillespie, David H. N.

1898. **19**, 194. Anwendung des Jods b. d. Analyse d. Alkalien und Säuren (m. C. F. Walker).

Girsewald, C. v.

1904. **38**, 92. Die Nichtfällbarkeit des Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösung (m. F. P. Treadwell).

1904. **39**, 84. Einige komplexe Cyankupfer-Ammoniakverbindungen (mit F. P. Treadwell).

Gläser, Moritz

1903. **33**, 9. Studien über die Bildung von Metalloxyden. I. Das anodische Verhalten von Kobalt- und Nickel-Lösungen (m. A. Coehn).

Glaser, F.

1901. **27**, 420. Sauerstoffaktivierung durch Eisenoxydul (m. W. Manchot).

1903. **36**, 1. Reduktion v. Metalloxyden im Wasserstoffstrom.

Glatzel, Emanuel

1893. **4**, 186. Über normale Sulfophosphate.

1905. **44**, 65. Das krystallwasserhaltige normale Natriumsulfophosphat ($Na_3PS_4 \cdot 8H_2O$).

Goldhammer, D. A.

1895. **12**, 39. Bemerkung über die analytische Darstellung des periodischen Gesetzes der Elemente.

Goldmann, Rezsö

1903. **36**, 281. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. II. Vanadyloxalate, Vanadylrhodanide u. Vanadite (m. J. Koppel).

1905. **45**, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. J. Koppel und A. Kaufmann).

Goldschmidt, Franz

1901. **28**, 97. Physikalisch-chemische Studien an wässer. Ammoniaklösungen.

1903. **36**, 88. Änderungen des Absorptionskoeffizienten von Ammoniak in Wasser durch Harnstoffzusatz.

Goldschmidt, Heinrich

1893. **5**, 129. Verbindungen des Hydroxylamins mit Metallcarbonaten (mit K. L. Syngros).

Gooch, F. A.

1893. **4**, 178. Die Bestimmung von Jod in Halogensalzen durch Einwirk. v. Arsensäure (m. P. E. Browning).

Gooch, F. A.

1894. **6**, 268. Nachw. u. Abscheid. d. Arsens b. Gegenwart v. Antimon u. Zinn (m. B. Hodge).
1894. **7**, 13. Nachw. v. überchlorsauren Alkalien b. Gegenwart v. Chloriden, Chloraten u. Nitraten (m. D. A. Kreider).
1894. **7**, 17. Darst. v. Chlor f. Laboratoriumszwecke (m. D. A. Kreider).
1894. **7**, 123. Die Reduktion v. Arsensäure d. Salzsäure u. Bromkalium (mit J. K. Phelps).
1894. **7**, 127. Nachweis u. annähernde Bestimmung geringer Mengen Arsen im Kupfer (m. H. P. Moseley).
1894. **7**, 132. Jodometrische Best. d. Tellursäure (m. J. Howland).
1895. **9**, 349. Bestimmung d. Halogene in Gemischen ihrer Silbersalze (mit Ch. Fairbanks).
1895. **9**, 356. Fällung u. gewichtsanalytische Best. d. Kohlendioxyds (mit J. K. Phelps).
1895. **9**, 360. Bestimmung d. selenigen Säure durch Kaliumpermanganat (mit C. F. Clemons).
1895. **10**, 248. Reduktion der selenigen Säure u. Selensäure d. Jodwasserstoffsäure (m. W. G. Reynolds).
1895. **10**, 253. Reduktion v. Selensäure d. Salzsäure (m. P. S. Evans jun.).
1895. **10**, 256. Reduktion von Selensäure d. Bromwasserstoffsäure (mit W. S. Scoville).
1895. **11**, 249. Jodometrische Bestimmung der selenigen Säure und der Selensäure (m. A. W. Peirce).
1896. **12**, 118. Methode z. Trennung d. Selens vom Tellur, beruhend auf der verschiedenen Flüchtigkeit ihrer Bromide (m. A. W. Peirce).
1896. **13**, 101. Die jodometrische Best. d. Molybdänsäure (m. Ch. Fairbanks).
1896. **13**, 169. Die Best. d. Tellurs d. Fällung als Jodid (m. W. C. Morgan).
1896. **13**, 435. Trennung d. Aluminiums vom Eisen (m. F. S. Havens).
1897. **14**, 317. Zur jodometrischen Bestimmung d. Molybdäns.
1897. **14**, 423. Anwendung der Jodsäure b. d. Analyse von Jodiden (mit C. F. Walker).
1898. **17**. 253. Oxydationszustand des Mangans beim Ausfällen n. d. Chloratverfahren (m. M. Austin).
1898. **17**, 264. Best. d. Mangans als Sulfat und als Oxyd (m. M. Austin).
1898. **18**, 312. Jodometrische Best. d. Molybdäns (m. J. F. Norton).
1898. **18**, 339. Bestimmung d. Mangans als Pyrophosphat (m. M. Austin).
1898. **19**, 417. Bestimmung d. Borsäure (m. L. C. Jones).
1899. **20**, 121. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse (m. M. Austin).
1899. **21**, 21. Verflüchtigung d. Eisenchlorids b. d. Analyse u. Trennung d. Oxyde v. Eisen u. Aluminium (m. T. S. Havens).
1899. **21**, 185. Titration v. Oxalsäure d. Kaliumpermanganat i. Gegenwart v. Salzsäure (m. C. A. Peters).
1899. **21**, 405. Bestimmung der tellurigen Säure b. Gegenw. v. Haloidsalzen (m. C. A. Peters).
1899. **22**, 168. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse (m. M. Austin).

Gooch, F. A.

1899. 22. 200. Best. des Goldes nach der jodometrischen Methode (mit F. H. Morley).

1899. 22, 285. Einwirkung von Acetylen a. d. Oxyde des Kupfers (mit De Forest Baldwin).

1900. 25. 227. Jodometrische Bestimmung von Arsensäure (mit J. C. Morris).

1902. 29, 353. Bestimmung der Molybdänsäure nach ihrer Reduktion mit Jodwasserstoffsäure (m. O. S. Pulman).

1902. 32, 174. Fällung des Ammoniumvanadates durch Ammoniumchlorid (mit R. D. Gilbert).

1902. 32, 456. Reduktion der Vanadinsäure durch Chlorwasserstoffsäure (mit L. B. Stookey). Berichtigung 33, 112.

1903. 33, 96. Bestimmung der Bromsäure durch direkte Einwirkung von arseniger Säure (m. J. C. Blake).

1903. 35, 414. Die Anwendung einer rotierenden Kathode bei der elektrolytischen Bestimmung von Metallen (m. H. E. Medway).

1903. 35 420. Anwendung des Zinks zur Reduktion bei der Bestimmung von Vanadinsäure (m. R. D. Gilbert).

1904. 38, 246. Einwirkung von Halogenwasserstoffsäuren auf Vanadinsäure (m. R. W. Curtis).

1904. 40, 24. Verhalten typischer wasserhaltiger Chloride beim Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure (m. F. M. Mc. Clenahan).

1905. 46, 208. Behandlung von Niederschlägen für die Auflösung und noch malige Ausfällung.

Goodman, Richard J.

1896. 13, 427. Die Anwendung einiger organischer Säuren zur Bestimmung von Vanadin (m. Ph. E. Browning).

Gräfe

1899. 23, 204. Die Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen m. Diaphragma. Versuche mit Kohlenanoden (m. F. Foerster und F. Jorre).

Graefe, Edmund

1899. 22, 158. Darstellung von Cäsium aus seinem Carbonate (m. M. Eckardt)

1900. 23, 378. Das physikalische Verhalten d. Cäsiums (m. M. Eckardt).

Gräfenberg, Leopold

1903. 36, 355. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.

Grebe, E.

1899. 21, 377. Über Platinoxalatoverbindungen (m. A. Werner).

Grinberg, S.

1897. 16, 198. Über die Elektrolyse der Salzsäure. I (m. F. Haber).

1897. 16. 329. Über Elektrolyse d. Salzsäure. II (m. F. Haber).

1898. 18, 37. Über elektrolytische Wasserstoffsuperoxydbildung (Notizen z. Elektrolyse d. Salzsäure) (m. F. Haber).

Grodspeed, A. W.

1894. 8, 207. Die spez. Wärme d. Wolframs (m. E. F. Smith).

Gröger, Max

1898. 19, 328. Rotes Kaliumkupferchlorid.

1900. 24, 127. Kupfercarbonat.

1901. 28, 154. Über Kupferchlorür.

Gröger, Max
1902. **31**, 326. Gelbes Kupferoxydul.
1905. **44**, 453. Die Chromate des Mangans.
1906. **49**, 195. Die Chromate des Kobalts.

Groschuff, E.
1904. **40**, 1. Saure Nitrate.
1905. **47**, 331. Über die Jodsäure.

Grosse, S.
1896. **12**, 398. Trennung des Wismuts v. d. Metallen der Kupfer- und Eisengruppe d. Erhitzen ihrer Salze in einem trockenen Salzsäurestrome (m. P. Jannasch).

Grossmann, Hermann
1903. **33**, 149. Einwirkung von Cadmiumhydroxyd auf Ammoniumsalze.
1903. **37**, 407. Rhodanocyanide des Kupfers.
1903. **37**, 411. Einige Halogenorhodanide u. die Beziehungen des Rhodanions zu den Halogenionen und dem Cyanion.
1904. **41**, 43. Einige Komplexverbindungen der Molybdän- und Wolframsäure m. organischen Säuren (m. H. Krämer).
1905. **43**, 94. Doppelcyanide des Kupfers (m. P. von der Forst).
1905. **43**, 356. Die Komplexbildung des Quecksilberrhodanids.
1905. **44**, 229. Die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit.
1905. **46**, 361. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen (m. F. Hünseler).
1906. **50**, 1. Verbindungen der Metallrhodanide m. organischen Basen. II. (m. B. Schück).
1906. **50**, 21. Einige Äthylendiammoniumdoppelsalze (m. B. Schück).

Grottanelli, F. W.
1903. **33**, 268. Einwirkung v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiaminkobaltit (m. A. Miolati).

Grube, G.
1905. **44**, 117. Magnesium-Bleilegierungen.
1905. **45**, 225. Magnesium-Aluminiumlegierungen.
1905. **46**, 76. Die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium.
1906. **49**, 72. Die Legierungen des Magnesiums mit Cadmium, Zink, Wismut und Antimon.

Grüger, H.
1898. **16**, 398. Über Sulfitokobaltamminverbindungen (m. A. Werner).

Grünauer, Siegfried
1904. **39**, 389. Die Darstellung von reinem geschmolzenen Zinkchlorid und seine Elektrolyse.

Grüters, Max
1903. **35**, 454. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung (m. F. W. Küster).
1903. **36**, 325. Titrimetrische Bestimmung des Kaliums als Kaliumwismutthiosulfat (m. F. W. Küster).
1904. **42**, 225. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessungen. II (m. F. W. Küster und W. Geibel).

Günther, P.

1906. **49**, 358. Trinatriumhydrosulfatmonohydrat (m. J. D'Ans).

Gürtler, W.

1903. **37**, 222. Wismutoxyd.
1904. **38**, 456. Die Sauerstoffentwickelung aus dem Cuprimetaborat.
1904. **40**, 225. Die Grenzen der Mischbarkeit von Borsäureanhydrid und Boraten im Schmelzfluſs.
1904. **40**, 268. Über Entglasung.
1904. **40**, 337. Die Schmelzpunkte der Mischungen der alkalischen Erden mit Borsäureanhydrid.
1904. **42**, 353. Die Legierungen des Kobalts und Nickels (m. G. Tammann).
1905. **45**, 205. Die Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen (mit G. Tammann).
1905. **47**. 163. Die Verbindungen des Eisens mit Silicium (m. G. Tammann).
1906. **49**, 93. Die Silicide des Nickels (m. G. Tammann).

Gulewitsch, Wl.

1893. **5**, 126. Verarbeitung v. Osmiumrückständen.

Gundlich, Charles

1897. **15**, 81. Über Thoriumverbindungen (m. J. Lesinsky).

Gureman, A.

1894. **7**, 161. Die Elektrolyse d. Nitrosylschwefelsäure in schwefelsäurer Lösung (mitgeteilt v. L. Marchlewski).

Gutbier, A.

1902. **29**, 22. Tellursäure.
1902. **31**. 331. Verbindungen des Tellurs m. Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente.
1902. **31**, 340. Salze d. Tellursäure.
1902. **31**, 448. Das flüssige Hydrosol des Goldes.
1902. **32**, 31. Untersuchungen über das Tellur.
1902. **32**. 51. Kolloidales Tellur.
1902. **32**, 91. Nachtrag zu der Mitteilung „Über kolloidales Tellur“.
1902. **32**, 92. Quantitative Trennung des Zirkons vom Eisen (m. G. Hüller).
1902. **32**, 96. Tellursäure (m. F. Flury).
1902. **32**, 106. Das flüssige Hydrosol des Selens.
1902. **32**, 108. Verbindungen des Tellurs mit Jod (m. F. Flury).
1902. **32**, 257. Einwirkung v. Phenylhydrazin auf die Sauerstoffverbindungen des Selens und des Tellurs.
1902. **32**, 260. Neue quantitative Trennungsmethoden des Tellurs v. Antimon.
1902. **32**. 272. Verbindungen von Schwefel u. Tellur (m. F. Flury).
1902. **32**, 292. Kolloidale Sulfide.
1902. **32**, 295. Gewichtsanalytische Bestimmung des Tellurs mit unterphosphoriger Säure.
1902. **32**, 347. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide.
1903. **34**, 448. Gewichtsanalytische Bestimmungsmethode des Selens (mit E. Rohn).
1903. **36**, 302. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (Entgegnung an K. Daniel und H. Leberle) (mit C. Trenkner).

Gutbier, A.

1903. **37**, 152. Verhalten der Tellurverbindungen bei dem Erhitzen mit Chlorammonium (m. F. Flury).
1904. **38**, 256. Berichtigung zu **32**, 292 (m. F. Flury).
1904. **39**, 112. Das flüssige Hydrosol des Goldes. II (mit F. Resenscheck).
1904. **39**, 257. Die quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn Karl Daniel.
1904. **40**, 260. Die Einwirk. v. Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd: Ein neues Verfahren zur Darstellung der Tellursäure (m. W. Wagenknecht).
1904. **40**, 264. Untersuchungen über das Verhalten der Tellursäure bei der Elektrolyse und über eine neue Modifikation des kolloidalen Tellurs (m. F. Resenscheck).
1904. **41**, 61. Notiz betreffend eine Reaktion des Ferrocyankaliums.
1904. **41**, 291. Vergleichende Untersuchungen über die gewichtsanalystische Bestimmung des Selens (m. G. Metzner und J. Lohmann).
1904. **41**, 448. Die Verwendbarkeit der phosphorigen Säure zur quantitativen Bestimmung von Selen und Tellur.
1904. **42**, 174. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf das Tellur (mit F. Resenscheck).
1904. **42**, 177. Über kolloidales Tellur. IV. Mitteilung.
1904. **42**, 325. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Die Lichtempfindlichkeit des Schwefelselens (m. J. Lohmann).
1905. **43**, 384. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II. Untersuchungen über das Schwefelselen (m. J. Lohmann).
1905. **44**, 225. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide (m. G. Hofmeier).
1905. **45**, 77. Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers (m. G. Hofmeier).
1905. **45**, 166. Die Halogenverbindungen des Rutheniums (m. C. Trenkner).
1905. **45**, 243. Die Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff (mit F. Ronsohoff).
1905. **47**, 23. Studien über das Palladium (mit A. Krell und R. L. Janssen).
1906. **48**, 162. Die Peroxyde des Wismuts. I. Die Oxydation von Wismutverbindungen durch gasförmiges Chlor bei Gegenwart von Kalilauge, die sogen. „Wismutsäure" und das sogen. „Wismuttetroxyddihydrat" (m. R. Bünz).
1906. **48**, 294. Die Peroxydes des Wismuts. II. Die Oxydation von Wismutoxyd durch elektrolytisch entwickeltes Chlor bei Gegenwart von Kalilauge und das sogen. „Kaliumwismutat" (m. R. Bünz).
1906. **49**, 432. Die Peroxyde des Wismuts. III. Die Oxydation von Wismutverbindungen mittels Kaliumpersulfat in alkalischer Suspension und das sogen. „wasserfreie Wismuttetroxyd" (m. R. Bünz).
1906. **50**, 210. Die Peroxyde des Wismuts. IV. (m. R. Bünz).

Gutmann, A.

1898. 17, 409. Die Reduktion d. Thiosulfate zu Sulfiten d. einige Salze in alkalischer Lösung (m. R. F. Weinland).

Gwosdarew, N. J.

1899. 22, 384. Äthylendiaminverbindungen d. Palladiums (m. N. S. Kurnakow).

Gwyer, A. G. C.

1906. **49**, 311. Aluminium-Wismut u. Aluminium-Zinnlegierungen.

H

Haasy, v.

1899. **23**, 32. Darst. v. amorphen Silicium, Siliciumsulfid, Siliciumchlorid u. v. Sulfosilikaten (m. W. Hempel).

Haber, F.

1897. **16**, 198. Über die Elektrolyse der Salzsäure. I (m. S Grinberg).
1897. **16**, 329. Über Elektrolyse d. Salzsäure. II (m. S. Grinberg).
1898. **16**, 438. Elektrolyse d. Salzsäure nebst Mitteilungen über kathodische Formation v. Blei. III.
1898. **18**, 37. Über elektrolytische Wasserstoffsuperoxydbildung (Notizen z. Elektrolyse d. Salzsäure) (m. S. Grinberg).
1904. **38**, 5. Das Wasserglasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chem. Bestimmung von Flammentemperaturen (m. F. Richardt).
1904. **38**, 377. Über Berylliumverbindungen (m. G. van Oordt).
1904. **40**, 465. Über Berylliumverbindungen. II. Darstellung reinen Berylliumhydroxydes (m. G. van Oordt).
1904. **41**, 407. Die Reduktion der gebundenen, festen Kohlensäure zu Kohlenstoff und über elektrochemische Veränderungen bei festen Stoffen (m. St. Tołłoczko).
1905. **43**, 111. Bildung von Ammoniak aus den Elementen (vorläufige Mitteilung) (m. G. van Oordt).
1905. **44**, 341. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. G. van Oordt).
1905. **47**, 42. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. G. van Oordt).

Habermann, J.

1904. **38**, 101. Vorlesungsexperiment zur Demonstration der Abscheidung von Schwefel bei der unvollständigen Verbrennung von Schwefelwasserstoff.
1906. **50**, 318. Notiz über das beständige Kupferhydroxyd u. d. basische Salz $7CuO \cdot 2SO_3 \cdot 5H_2O$ (Brochantit).

Halasz, Z.

1900. **26**, 438. Ist das Blondlot-Dursatsche Verfahren in gerichtlich-chemischen Fällen verläſslich?

Hale, F. E.

1902. **31**, 100. Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse v. Stärke u. Dextrinen.

Hamburger, Anna

1906. **50**, 403. Die festen Polyjodide der Alkalien, ihre Stabilität u. Existenzbedingungen bei 25° (m. R. Abegg).

Hanford, G. A.

1899. **22**, 298. Jodometrische Bestimmung d. Cerdioxyds (m. Ph. E. Browning und F. J. Mall).

Hantzsch, A.

1898. **19**, 104. Über Silberdisulfid.
1898. **19**, 106. Bemerk. über Strukturisomerie b. anorganischen Verbindungen.
1900. **25**, 332. Einfluſs von Nichtelektrolyten auf das Leitvermögen von Elektrolyten.
1902. **30**, 289. Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten.
1902. **30**, 338. Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten.

Hanus, Joseph
1898. 17, 111. Titrimetrische Bestimmung einiger Metallsulfide.
Harbeck, E.
1897. 16, 26 Quantitative Scheidung v. Äthylen u. Benzoldampf (m. G. Lunge).
1897. 16, 50. Einwirkung v. Kohlenoxyd auf Platin u. Palladium (m. G. Lunge).
1897. 16, 67. Notiz über einige Methoden z. Bestimmung d. Kohlenstoffes in Eisen (m. G. Lunge).
Harding, M. C.
1899. 20, 235. Das Verhalten einiger Salzlösungen gegen eine alkalische Lösung v. Antimontrioxyd.
Harpf, August
1904. 39, 387. Autoxydation des Schwefels.
Harth, Theodor
1897. 14, 323. Über Quecksilberhalogen-Doppelverbindungen.
Hartwell, John B.
1900. 25, 323. Qualitative Trennung von Nickel u. Kobalt durch Behandlung ihrer Ferricyanide m. Ammoniumhydroxyd (m. Ph. E. Browning).
Hauser, Otto
1901. 28, 210. Einwirkung von Mannit auf Wismutnitrat (m. L. Vanino).
1901. 28, 219. Doppelsalze des Wismutrhodanids mit Rhodankalium (mit L. Vanino).
1903. 35, 1. Wismutalkalithiosulfate.
1904. 39, 381. Wismuttetroxyd (m. L. Vanino).
1905. 45, 185. Die Sulfate der Zirkonerde. I.
Hausmann, Joachim
1904. 40, 110. Niederschlagsbildungen in Gallerten.
Havens, Franke Stuart
1896. 13, 435. Trennung des Aluminiums vom Eisen (m. F. A. Gooch).
1897. 16, 15. Trennung v. Aluminium u. Beryllium d. Salzsäure.
1898. 18, 147. Weitere Trennungen des Aluminiums d. Chlorwasserstoffsäure.
1898. 18, 378. Trennung v. Kobalt u. Nickel d. Salzsäure.
1899. 21, 21. Verflüchtigung d. Eisenchlorids b. d. Analyse u. Trennung d. Oxyde d. Eisens u. Aluminiums (m. F. A. Gooch).
1899. 21, 389. Trennung des Eisens vom Chrom, Zirkon und Beryllium d. Einwirkung v. gasförmiger Salzsäure a. d. Oxyde (mit A. F. Way).
Hayek, H. von
1904. 39, 240. Elektrolyse einiger Kaliumdoppelcyanide.
Heberlein, Eduard
1905. 43, 53. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. I (m. F. W. Küster).
Heiberg, M. E.
1903. 35, 347. Quantitative elektrolytische Thalliumbestimmung als Oxyd durch anodische Ausfällung.
1903. 37, 80. Quantitative elektrolytische Thalliumbestimmung als Oxyd durch anodische Ausfällung (Nachtrag zu 35, 347).
Heide, K. von der
1896, 12, 277. Über Verb. d. niedrigen Molybdänoxyde u. -sulfide m. Ammoniak u. Cyankalium (m. K. A. Hofmann).

Heidenreich, O.

1896. **12**, 208. Die Aufschliefsung d. Silikate d. Borsäure (m. P. Jannasch).
1896. **12**, 358. Best. d. Schwefels in unorganischen Sulfiden. VI. (m. P. Jannasch).
1899. **20**, 233. Die Best. d. Schwefelsäure in Kies b. Gegenwart v. Eisen.

Helfenstein, A.

1900. **23**, 255. Anwendung d. Faradayschen Gesetzes b. d. Elektrolyse geschmolzener Salze.

Hellström, Paul

1902. **29**, 95. Entstehung der Elemente.

Hellwig, Karl

1900. **25**, 157. Komplexe Silbersalze.

Helmolt, Hans von

1892. **3**, 115. Über einige Doppelfluoride.

Hempel, Walther

1892. **3**, 193. Die Anwendung d. Natriumsuperoxyds zur Analyse.
1895. **11**, 73. Eine Atomgewichtsbestimmung des Kobalts (m. H. Thiele).
1897. **16**, 22. Die Anwendung d. metall. Natriums, Magnesiums und Aluminiums i. d. qualitativen Analyse.
1898. **20**, 1. Eine Methode z. Bestimmung d. Fluors neben Kohlensäure u. der Fluorgehalt v. einigen Zähnen (m. W. Scheffler).
1899. **21**, 19. Die Absorption d. Stickstoffes.
1899. **23**, 32. Darstellung v. amorphen Silicium, Siliciumsulfid, Siliciumchlorid u. v. Sulfosilikaten (m. v. Haasy).
1902. **31**, 445. Analyse der Gase durch Verbrennung.

Henderson, W. H.

1905. **45**, 396. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate (m. C. Friedheim und A. Pinagel).

Hendrixson, W. S.

1896. **13**, 73. Beiträge z. Kenntnis d. Dissoziation in Lösungen.

Henz, F.

1903. **37**, 1. Beitrag zur Kenntnis der Trennung von Antimon und Zinn mittels Oxalsäure.

Herz, W.

1898. **20**, 16. Über den Verlauf der Zersetzung des Ferriacetates.
1899. **21**, 243. Über Gleichgewichtserscheinungen zwischen Manganhydroxyd u. Ammoniumsalzen.
1899. **22**, 279. Gleichgewichtserscheinungen zw. Mangansalzen m. Ammoniak.
1900. **23**, 222. Gleichgewichtserscheinungen b. d. Verteilung einer Säure zwischen Zinkhydroxyd u. Ammoniak.
1900. **23**, 236. Analytische Trennung u. Erkennung d. Säuren (m. R. Abegg).
1900. **24**, 123. Gleichgewichtserscheinungen b. d. Verteilung einer Säure zwischen Ammoniak und schwerlöslichen Metallhydroxyden.
1900. **25**, 155. Zur Kenntnis der Aluminate.
1900. **25**, 405. Berichtigung zu dem systematischen Analysengang der Anionen (m. R. Abegg).
1900. **26**, 90. Die Einwirkung substituierter Ammoniakbasen a. Zinksalzlösungen u. eine neue Methode z. quantitativen Zinkbestimmung.

Herz, W.

1901. **26**, 347. Quantitative Bestimmung d. Magnesiums durch organische Basen (m. K. Drucker).
1901. **27**, 310. Quantitative Metallfällungen durch organische Basen.
1901. **27**, 390. Kobaltsulfid.
1901. **28**, 342. Allotrope Modifikationen anorganischer Verbindungen.
1901. **28**, 474. Hydroxyde von Zink und Blei.
1902. **30**, 280. Löslichkeit von Zinkhydroxyd in Ammoniak und Ammoniakbasen.
1902. **31**, 352. Chromhydroxyd (m. W. Fischer).
1902. **31**, 454. Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden- und -sulfiden (z.T. m. W. Fischer).
1902. **32**, 357. Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden.
1903. **33**, 353. Gleichzeitige titrimetrische Bestimmung von Borsäure und starken Säuren.
1903. **33**, 355. Löslichkeit von Borsäure in Salzsäure.
1903. **34**, 205. Notiz über die Löslichkeit von Borsäure in Säuren.
1903. **35**, 129. Borsäure, Fluorkalium und Flufssäure (m. R. Abegg und C. J. J. Fox).
1903. **36**, 346. Wismutoxychlorid u. -bromid.
1904. **38**, 138. Das Gleichgewicht $Mg(OH)_2 + 2NH_4Cl \rightleftarrows MgCl_2 + 2NH_4OH$ (m. G. Muhs).
1904. **39**, 115. Die Umsetzung v. Wismutoxyhaloiden u. Kalilauge (m. G. Muhs).
1904. **41**, 315. Über Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. I (m. M. Knoch).
1905. **45**, 262. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen (m. M. Knoch).
1905. **46**, 193. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. III (m. M. Knoch).
1905. **46**, 460. Molekulargewicht des Quecksilberjodids (m. M. Knoch).

Herzog, J.

1901. **27**. 397. Reaktionsmechanismus bei der Oxydation mit gasförmigem Sauerstoff (m. W. Manchot).

Heteren, W. J. van

1899. **22**, 277. Notizen über Nitrosylchlorid und seine Verbindungen.
1904. **42**, 129. Die Zinnamalgame.

Heusler, Friedrich

1892. **3**, 225. Über die Flüchtigkeit des Mangans bei hohen Temperaturen (m. R. Lorenz).

Heyl, Paul

1894. **7**, 82. Die Verwendung v. Quecksilberoxyd bei der Analyse (mit E. F. Smith).

Heyn, E.

1904. **39**, 1. Kupfer und Sauerstoff.
1905. **45**, 52. Kupfer, Zinn und Sauerstoff (m. O. Bauer).

Hibles, Jos. G.

1894. **7**, 41. Die Einwirkung von Salzsäuregas auf vanadinsaures Natron (m. E. F. Smith).

Hillebrand, W. F.

1892. **3**, 243. Darstellung u. spezifisches Gewicht d. krystallisierten Urandioxydes.

Hillebrand, W. F.

1892. **3**, 249. Ein weiteres Beispiel d. Isomorphie v. Thorerde u. Urandioxyd.

1900. **25**, 326. Relativer Wert der Mitscherlichschen und der Fluorwasserstoffsäuremethode zur Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. H. N. Stokes).

1901. **27**, 125. Einfluſs von Pyrit und anderen Sulfiden auf die Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. H. N. Stokes).

Hines, Murray Arnold

1905. **44**, 158. Revision des Atomgewichtes von Cadmium: Analyse von Cadmiumchlorid (m. G. P. Baxter).

1906. **49**, 415. Revision des Atomgewichtes von Cadmium. II (m. G. P. Baxter und H. L. Frevert).

Hinrichs, Gustavus

1893. **5**, 293. Bestimmung d. wirklichen Atomgewichtes des Kupfers.

Hinrichsen, F. W.

1905. **43**, 122. Zum Valenzbegriff (m. R. Abegg).

Hittorf, W.

1899. **21**, 89. Über die Notwendigkeit d. Errichtung besonderer Laboratorien u. Lehrstühle f. d. unorganische Chemie a. d. deutschen Universitäten. (Vortrag a. d. sechsten Hauptversammlung der Deutschen Elektrochem. Ges. z. Göttingen.)

Hodge, B.

1894. **6**. 268. Nachw. u. Abscheid. d. Arsens b. Gegenwart v. Antimon und Zinn (m. F. A. Gooch).

Hoeper, Victor

1899. **20**, 419. Die elektromotorische Wirksamkeit d. Kohlenoxydgases.

Hoff, J. H. van't

1898. **18**, 1. Über die zunehmende Bedeutung der anorganischen Chemie. (Vortrag, gehalten auf d. 70. Naturforschervers. i. Düsseldorf.)

1905. **47**, 244. Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen.

Hoffmeister, Camill

1906. **48**, 137. Das Vorkommen eines gasförmigen Calciumwasserstoffs in technischen Acetylen.

Hofmann, Karl

1892. **3**, 89. Einwirkung von Kohle auf Salzlösungen seltener Erden (mit G. Krüss).

1893. **3**, 407. Über die Holminerde (m. G. Krüss).

1893. **4**, 27. Über die Terbinerde (m. G. Krüss).

Hofmann, K. A.

1895. **8**, 318. Neue Nitrosoverbindungen des Eisens (m. O. F. Wiede).

1895. **9**, 295. Weitere Mitteilungen über Nitrosoverbindungen des Eisens (m. O. F. Wiede).

1895. **10**, 259. Ein explosives Doppelsalz von Cyankalium mit Kaliumnitrit.

1895. **10**, 262. Über das Nitroprussidnatrium. I.

1895. **11**, 31. Über das Nitroprussidnatrium. II.

1895. **11**, 278. Über Nitroprussidnatrium. III.

1895. **11**, 288. Neue Darstellungsmethoden des Phenylesters der Eisentetranitrososulfosäure. III (m. O. F. Wiede).

Hofmann, K. A.

1895. 11, 379. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen (mit O. F. Wiede).
1896. 12, 55. Eine neue Persulfomolybdänsäure.
1896. 12, 146. Über das Nitroprussidnatrium. IV.
1896. 12, 277. Über Verb. d. niedrigen Molybdänoxyde u. -sulfide m. Ammoniak u. Cyankalium (m. K. v. d. Heide).
1897. 14, 263. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen. II.
1897. 14, 282. Ferrialkalisalze der schwefligen Säure.
1897. 14, 293. Reaktionen von Merkaptiden mit Alkyljodiden (m. W. O. Rabe).
1897. 15. 75. Hydroxylamin-Ammoniakverbindungen d. Uransäure.
1897. 15, 204. Verbindungen von Kohlenwasserstoffen mit Metallsalzen (mit F. Küspert).
1898. 16, 377. Über Tetramminkobaltisulfite (m. S. Reinsch).
1898. 16, 463. Unorganische Hydroxylaminverbindungen (m. W. Kohlschütter).
1898. 17, 26. Einwirkung v. Halogenalkyl auf Merkaptide (m. W. O. Rabe).
1900. 23, 126. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen (mit E. C. Marburg).

Hofmeier, G.

1905. 44, 225. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide (m. A. Gutbier).
1905. 45, 77. Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers (m. A. Gutbier).

Hoitsema, C.

1899. 22, 313. Vorkommen, Zusammensetzung u. Bildung v. Eisenanhäufungen in und unter Mooren (m. J. M. van Bemmelen).
1904. 41, 63. Die Dichte von Gold-Kupfer- und Gold-Silber-Legierungen.

Hopkins, C. G.

1898. 19, 179. Bestimmungen v. Kohlenoxyd, Methan und Wasserstoff d. Verbrennung (m. L. M. Dennis).

Horkheimer, P.

1902. 32, 372. Quantitative Trennung des Eisens vom Zirkon und das Superoxyd des Zirkons (m. H. Geisow).

Howe, Ernest

1898. 18, 371. Nachweis v. Sulfiden, Sulfaten, Sulfiten u. Thiosulfaten nebeneinander (m. Ph. E. Browning).

Howland, J.

1894. 7, 182. Jodometrische Bestimmung d. Tellursäure (m. F. A. Gooch).

Huber Noodt, U.

1903. 33, 272. System $SbCl_3 - HCl - H_2O$ (m. J. M. van Bemmelen und P. A. Meerburg).

Hüller, G.

1902. 32, 92. Quantitative Trennung des Zirkons vom Eisen (m. A. Gutbier).

Hünseler, Fritz

1905. 46, 361. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen (m. H. Großmann).

Hüttner, Erwin

1901. 27, 81. Zur Kenntnis der Oxyde des Kobalts.

Hüttner, K.

1905. 43, 8. Die in Mineralien gelösten Gase.

Hüttner, K.
1905. 43, 215. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze (mit G. Tammann).
1905. 44, 131. Die Legierungen des Antimons und Wismuts (m. G. Tammann).
Huldschinsky, Ernst
1902. 32, 84. Quantitative Trennung von Zink und Kobalt (m. A. Rosenheim).
Hulett, G. A.
1904. 40, 196. Chlor in dem mittels Chlorbarium niedergeschlagenen Bariumsulfat (m. L. H. Duschak).
Hurlburt, E. B.
1895. 10, 157. Doppelhalogensalze des Ammoniums m. einwertigem Kupfer (m. H. L. Wells).
Hutchins, George P.
1899. 22, 380. Die Bestimmung d. Thalliums als Chromat (m. Ph. E. Browning).

I

Iggena, H.
1900. 25, 1. Amalgame v. Erdalkalimetallen (m. W. Kerp und W. Böttger).
Immerwahr, Clara
1900. 24, 269. Potentiale v. Kupferelektroden in Lösungen analytisch wichtiger Kupferniederschläge.
1900. 25, 112. Potentiale von Kupferelektroden in Lösungen analytisch wichtiger Kupferniederschläge. (Berichtigung zu 24, 269.)
Itzig, Hermann
1897. 16, 76. Über Manganimolybdate (m. A. Rosenheim).
1899. 21, 15. Einige molybdänoxalsaure u. vanadinoxalsaure Salze (mit A. Rosenheim).
1899. 23, 28. Komplexe Palladiumsalze (m. A. Rosenheim).

J

Jacobsohn, Felix
1906. 50, 297. Einwirkung von flüssigem Ammoniak auf einige Metallsäureanhydride (m. A. Rosenheim).
Jacoby, Richard
1901. 27, 359. Doppelnitrate des vierwertigen Ceriums und des Thoriums (mit R. J. Meyer).
Jaeger, A.
1901. 27, 22. Verhalten einiger Schwermetallfluoride in Lösung.
Jaeger, F. M.
1903. 36, 400. Krystallform von Baryumsilikat-6-Hydrat.
Jahn, Stephan
1904. 42, 203. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.
1906. 48, 260. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.
Jannasch, Paul
1892. 1, 144 u. 245. Eine neue direkte Trennung von Chlor, Brom und Jod (m. K. Aschoff).

Jannasch, Paul

1892. 1, 248. Quantitative Trennung von Jod und Chlor durch Fällung mit Thalliumsulfatlösung (m. K. Aschoff).
1893. 5, 8. Die quantitative Trennung v. Jod, Brom u. Chlor, sowie im besonderen die Bestimmung von Brom in natürlichen Salzsoolen und Mutterlaugen (m. K. Aschoff).
1893. 5, 283. Mitteilung über Thoriumverbindungen (mit J. Locke und J. Lesinsky).
1894. 6, 57. Über die chemische Zusammensetzung d. Axinits. v. Bourg d'Oisans i. d. Dauphiné (m. J. Locke).
1894. 6, 72. Die Aufschliefsung v. Silikaten unter Druck d. concentrierte Salzsäure.
1894. 6, 168. Chemische Untersuchung des Topases (m. J. Locke).
1894. 6, 174. Bestimmung des Wassers in hygroskopischen Substanzen (mit J. Locke).
1894. 6, 303. Über die Bestimmung d. Schwefels in Sulfiden, sowie über die gleichzeitige Ermittelung ihres Arsengehaltes. IV.
1894. 6, 321. Chemische Untersuchung d. Topases (m. J. Locke).
1894. 7, 92. Über einen fluorfreien Humit (m. J. Locke).
1894. 7, 154. Analyse eines Apatits aus grofsblättrigem Graphit v. Ceylon (m. J. Locke).
1895. 8, 302. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd. X (m. A. Röttgen).
1895. 8, 352. Quantitative Best. d. Wassers in Silikaten (m. P. Weingarten).
1895. 8, 356. Die Zusammensetzung und Konstitution des Vesuvians (mit P. Weingarten).
1895. 8, 364. Die Aufschliefsung von Silikaten mit reinem Bleicarbonat.
1895. 9, 194. Metalltrennungen in einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom. V (m. Ed. Rose und R. Niederhofheim).
1895. 9, 267. Quantitative Best. d. Fluors durch Austreiben desselben als Fluorwasserstoffgas (m. A. Röttgen).
1895. 9, 274. Metalltrennungen in einem Chlorwasserstoffstrome. II (mit F. Schmitt).
1895. 10, 398. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd (m. E. v. Cloedt).
1895. 10, 405. Trennung d. Mangan von Zink durch ammoniakalisches Wasserstoffsuperoxyd unter Druck (m. E. v. Cloedt).
1895. 10, 408. Quantitative Metalltrennungen d. alkalisches Wasserstoffsuperoxyd. XIV. (m. H. Kammerer).
1895. 11, 37. Die quantitative Bestimmung d. Wassers i. Silikaten nach der Boraxmethode (m. P. Weingarten).
1895. 11, 40. Die chem. Zusammensetzung u. Konstitution d. Vesuvians u. Wiluits (m. P. Weingarten).
1896. 12, 124. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd. XV. (m. H. Lehnert).
1896. 12, 129. Best. d. Schwefels in unorganischen Sulfiden d. Glühen im Sauerstoffstrome u. Auffangen d. flüchtigen Oxyds i. Wasserstoffsuperoxyd (m. H. Lehnert).

Jannasch, Paul

1896. 12, 132. Trennung des Quecksilbers v. anderen Metallen d. Glühen ihrer Sulfide i. einem Sauerstoffstrome (m. H. Lehnert).
1896. 12, 134. Trennung d. Mangans v. Kupfer u. Zink (Wasserstoffsuperoxydmethode), sowie d. Kupfers v. Zink u. Nickel (Schwefelwasserstoff u. Rhodanmethode) nebst ergänzenden Bemerkungen.
1896. 12, 143. Empfindliche Form d. Quecksilberjodidreaktion.
1896. 12, 208. Die Aufschliefsung d. Silikate d. Borsäure. II (m. O. Heidenreich).
1896. 12, 219. Das Verhalten d. Mineralien der Andalusitgruppe gegen Aufschliefsungsmittel. I.
1896. 12, 223. Neue Methode d. Überführung von Sulfaten i. Chloride.
1896. 12, 358. Bestimmung d. Schwefels in unorganischen Sulfiden. VI (mit O. Heidenreich).
1896. 12, 359. Trennung d. Quecksilbers v. Arsen, Antimon u. Kupfer d. Glühhitze im Sauerstoffstrome.
1906. 12, 898. Trennung d. Wismuts v. d. Metallen d. Kupfer- u. Eisengruppe d. Erhitzen ihrer Salze in einem trockenen Salzsäurestrom (m. S. Grosse).
1897. 15, 66. Die Trennung v. Chlor u. Brom bei Gegenwart v. Acetaten, Sulfaten u. Nitraten (m. E. Kölitz).
1897. 15, 68. Die direkte Trennung u. quantitative Best. v. Chlor, Brom u. Jod in organischen Substanzen (m. E. Kölitz).

Janssen, R. L.

1905. 47, 23. Studien über das Palladium (m. A. Gutbier u. A. Krell).

Jellinek, Karl

1906. 49, 229. Zersetzungsgeschwindigkeit von Stickoxyd und Abhängigkeit derselben von der Temperatur.

Johnston, W. R.

1893. 4, 117. Über Ammoniumbleihalogenide (m. H. L. Wells).

Jones, Harry, C.

1898. 19, 339. Notiz über d. Atomgewicht v. Praseodym u. Neodym.
1903. 36, 92. Das Atomgewicht des Lanthans.

Jones, Louis Cleveland

1896. 13, 110. Die Bestimmung d. Cadmiums als Oxyd (m. Ph. E. Browning).
1898. 18, 66. Einwirkung v. Kohlensäure auf lösliche Borate.
1898. 19, 417. Bestimmung d. Borsäure (m. F. A. Gooch).
1899. 20, 212. Eine volumetrische Bestimmungsmethode für Borsäure.
1899. 21, 169. Jodometrische Methode zur Bestimmung d. Borsäure.
1902. 32, 164. Einwirkung von Kohlendioxyd auf die Baryumborate.

Jörgensen, Gunner

1898. 19, 18. Einige jodometrische Untersuchungen.
1900, 24, 183. Einige jodometrische Untersuchungen.
1901. 28, 140. Verhalten salzsaur. Metazinnsäurelösungen gegenüber Schwefelwasserstoff.

Jörgensen, S. M.

1892. 2, 279. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. IV.
1893. 5, 147. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. V.
1894. 7, 289. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. VI.

Jörgensen, S. M.

1895. **11**, 416. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. VII.
1896. **13**, 172. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. VIII.
1897. **14**, 404. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. IX.
1897. **16**, 184. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodiumbasen. X.
1898. **17**, 455. Darstellung der Kobaltammoniaksalze.
1898. **19**, 78. Darstellung der Kobaltammoniaksalze (Nachtrag).
1898. **19**, 109. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- u. Rhodiumbasen. XI.
1900. **24**, 153. Zur Konstitution der Platinbasen. II.
1900. **25**, 353. Zur Konstitution der Platinbasen. III.
1903. **34**, 82. Reines Rhodium.
1906. **48**, 374. Zur Konstitution der Platinbasen. IV.
1906. **48**, 441. Eine neue mit Magnus grünem Salze isomere, rote Verbindung (m. S. P. L. Sörensen).

Jordis, Eduard

1903. **34**, 455. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. I.
1903. **35**, 16. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. II (m. E. H. Kanter).
1903. **35**, 82. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. I (m. E. H. Kanter).
1903. **35**, 148. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. II (m. E. H. Kanter).
1903. **35**, 336. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. III (m. E. H. Kanter).
1904. **42**, 418. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. IV (m. E. H. Kanter).
1905. **43**, 48. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V (m. E. H. Kanter).
1905. **43**, 314. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. VI (m. E. H. Kanter).
1905. **43**, 410. Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate.
1905. **44**. 200. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. III.
1905. **45**, 362. Silikatanalyse. I.
1905. **47**, 180. Silikatanalyse. II (m. W. Ludewig).

Jorre, F.

1899. **23**. 158. Die Erscheinungen b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen mit Diaphragma (m. F. Foerster).

Jüptner, H. v.

1904. **39**, 49. Freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktionen.
1904. **40**, 61. Freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktionen.
1904. **40**, 65. Die Bedeutung des Koeffizienten B im Ausdruck für die Änderung der freien Energie.
1904. **42**, 235. Zur Kenntnis der freien Bildungsenergien.

Junius, Adolf

1905. **46**, 428. Beiträge zur Kenntnis der Molybdate.

K

Kaeppel, Friedrich

1897. **16**, 268. Zur quantitativen Bestimmung des Mangans u. Trennung d. Eisens v. Mangan d. Elektrolyse.

Kahlbaum, Georg W. A.

1899. **23**, 220. Notiz über den Schmelzpunkt des Lithiums.
1902. **29**, 177. Metalldestillation und destillierte Metalle (mit K. Roth und Ph. Siedler). (Berichtigung **30**, 144).

Kahlbaum, Georg W. A.
1905. 46, 217. Die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes (m. E. Sturm).

Kalecsinszky, Alexander v.
1894. 7, 384. Die Aufbewahrung chemisch reiner alkalischer Lösungen.

Kammerer, H.
1895. 10, 408. Quantitative Metalltrennungen d. alkalisches Wasserstoffsuperoxyd (m. P. Jannasch).

Kanter, E. H.
1903. 35, 16. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. II (m. E. Jordis).
1903. 35, 82. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. I (m. E. Jordis).
1903. 35, 148. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. II (m. E. Jordis).
1903. 35, 336. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. III (m. E. Jordis).
1904. 42, 418. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. IV (m. E. Jordis).
1905. 43, 48. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V (m. E. Jordis).
1905. 43. 314. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. VI (m. E. Jordis).

Kasanetzky, P.
1901. 28, 242. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Melikoff).
1904. 41, 442. Die Konstitution v. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Melikoff).

Kasarnowski, H.
1905. 47, 353. Beitrag zur diluten Färbung der Alkali- und Erdalkalihalogenide (m. L. Wöhler).

Kaufmann, A.
1905. 45, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. J. Koppel und R. Goldmann).
1905. 45, 352. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen (m. J. Koppel).

Kehrmann, F.
1892. 1, 423. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren.
1892. 3, 76. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. IV.
1893. 3, 377. Zur Geschichte der komplexen anorganischen Säuren.
1893. 4, 133. Über neue Doppelsalze der Oxalsäure (m. N. Pickersgill).
1893. 4, 138. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. V.
1893. 4, 465. Zur Geschichte d. komplexen Säuren.
1894. 6, 386. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VI. Spaltungsprodukte der Phosphorluteowolframsäure (m. E. Böhm).
1894. 7, 406. Komplexe anorganische Säuren. VII (m. E. Böhm).
1899. 22, 285. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VIII. Über Arsenduodeciwolframsäure, Arsenluteowolframsäure und ihre Spaltungsprodukte (m. E. Rüttmann).
1904. 39, 98. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. IX. Über Kieselwolframsäure, ihre Zusammensetzung und Analyse (mit B. Flürscheim).

Kerp, W.
1898. 17, 284. Zur Kenntnis der Amalgame. I.
1900. 25, 1. Zur Kenntnis der Amalgame. II (m. W. Böttger).

Kettembeil, W.
1904. 38, 198. Versuche zur elektrolytischen Trennung der Erdalkalimetalle (m. A. Coehn).

Kölitz, E.

1897. **15**, 68. Die direkte Trennung und quant. Bestimmung v. Chlor, Brom u. Jod in organischen Substanzen (m. P. Jannasch).

König, James

1905. **46**, 323. Die Oxyde des Palladiums (m. L. Wöhler).

1906. **48**, 203. Oxyde des Palladiums (m. L. Wöhler).

Köppen, O.

1899. **22**, 256. Fluorierte saure Jodate u. über ein fluoriertes Cäsiumperjodat (m. R. F. Weinland).

1899. **22**, 266. Einige Doppelsalze v. Ferri- u. Aluminiumfluorid m. Fluoriden zweiwertiger Metalle (m. R. F. Weinland).

Köthner, Paul

1898. **18**, 48. Einige Beobachtungen über Acetylen und dessen Derivate (m. H. Erdmann).

1903. **34**, 403. Notiz über das wahrscheinliche Atomgewicht des Tellurs und über Atomgewichtsbestimmungen überhaupt.

Kohlschütter, Volkmar

1898. **16**, 463. Unorganische Hydroxylaminverbindungen (m. K. A. Hofmann).

Kohn, Moritz

1906. **49**, 443. Die Reduktion der blauen Eisencyanverbindungen.

1906. **50**, 315. Über gefälltes basisches Zinkcarbonat und gefälltes Cadmiumcarbonat.

Koninck, L. L. de

1900. **26**, 123. Best. d. Eisenoxyduls in Silikaten u. Gesteinen. Einfluſs d. Pyrits.

1901. **28**, 175. Rhodankalium als Indikator bei der Reduktion von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen.

Koppel, Ivan

1898. **17**, 35. Über Kobaltoxydnitrite und einige Kobaltnitrocyanverbindungen (m. A. Rosenheim).

1898. **18**, 305. Certetrachlorid und einige seiner Doppelverbindungen.

1899. **21**, 17. Äquivalente Leitfähigkeit der komplexen oxalsauren Salze (m. A. Rosenheim).

1901. **28**, 461. Alkoholhaltige Chromihalogenverbindungen.

1903. **35**, 154. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. I. Vanalylsulfate und Vanadylsulfite (m. E. C. Behrendt).

1903. **36**, 281. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. II. Vanadyloxalate, Vanadylrhodanide u. Vanadite (m. R. Goldmann).

1904. **41**, 377. Stabilitäts- und Löslichkeitsverhältnisse der Cerosulfathydrate.

1905. **45**, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. R. Goldmann und A. Kaufmann).

1905. **45**, 352. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen (m. A. Kaufmann).

1905. **45**, 359. Chromo-Natriumrhodanid.

Kortright, F. L.

1893. **6**, 35. Trennung des Thoriums v. d. Cerit- u. Yttererden d. stickstoffwasserstoffsaures Kalium (m. L. M. Dennis).

Koss, M.

1906. **48**, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. A. Rosenheim und W. Vogelsang).

1906. **49**, 148. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. II (m. A. Rosenheim).

Kosmann, B.

1893. **3**, 371. Über die Entwässerung des Kupferhydroxyds u. seiner basischen Salze.

Kowalevsky, W. von

1899. **23**, 1. Über wässerige Zinnchloridlösung.

1900. **25**, 189. Das Verhalten einiger dem Zinnchlorid analoger Halogenverbindungen der Kohlenstoffgruppe.

Krämer, Hans

1904. **41**, 43. Einige Komplexverbindungen d. Molybdän- u. Wolframsäure mit organischen Säuren (m. H. Grofsmann).

Kraut, K.

1893. **5**, 278. Das Verhalten d. Salmiaks b. d. Temperatur d. Wasserbades.

1894. **7**, 392. Gesättigt orthophosphorsaures Ammoniumoxyd.

1896. **13**, 1. Kohlensaures Zinkoxyd.

Krebs, Reinhold

1906. **48**, 251. Zwei isomere Chromchloridsulfate (m. R. F. Weinland).

1906. **49**, 157. Violette Chromisulfate (m. R. F. Weinland).

Kreichgauer, A.

1895. **9**, 89. Quantitative Bestimmung d. Bleis.

Kreider, D. Albert

1894. **7**, 13. Nachw. v. überchlorsauren Alkalien b. Gegenwart v. Chloriden, Chloraten u. Nitraten (m. F. A. Gooch).

1894. **7**, 17. Darst. v. Chlor f. Laboratoriumszwecke (m. F. A. Gooch).

1895. **9**, 342. Darst. d. Überchlorsäure u. ihre Anwendung z. Best. d. Kaliums.

1895. **10**, 277. Die quantitative Best. d. Perchlorate.

1896. **13**, 161. Treng. u. Nachw. v. Kalium u. Natrium (m. J. E. Breckenridge).

1896. **13**, 418. Best. d. Sauerstoffes i. d. Luft u. in wässeriger Lösung.

Kreider, J. Lehn

1905. **44**, 154. Einfacher Apparat zur Bestimmung flüchtiger Substanzen durch Gewichtsverlust.

1905. **46**, 350. Verhalten d. typischen wasserhaltigen Bromide beim Erhitzen in Bromwasserstoff.

Krell, A.

1905. **47**, 23. Studien über das Palladium (m. A. Gutbier u. R. L. Janssen).

Kremann, Robert

1903. **33**, 87. Überführungsversuche zur Entscheidung der Konstitution von Salzen.

1903. **35**, 48. Konstitutionsbestimmungen durch qualitative Überführungsversuche. Antwort an Herrn G. Bredig.

1903. **36**, 403. Über den Einflufs der Natur des Elektrolyten und des Elektrodenmateriales auf die Ozonbildung.

1904. **41**, 1. Die Hydrate der Salpetersäure. Antwort an Herrn Hugo Erdmann (m. F. W. Küster).

Krschischanowsky, W.

1898. 19, 11. Chem. Analyse der Meteoriten v. Migheja (m. P. Melikoff).

Krsnjavi, B.

1905. 46, 170. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen (m. R. Luther).

Krüss, Gerhard

1892. 1, 104. Beiträge z. quantitativen Spektralanalyse (m. H. Krüss).
1892. 1, 399. Die Reaktion zwischen Ferrisalzen und löslichen Rhodaniden (m. H. Moraht).
1892. 2, 235. Atomgewichtsbestimmungen v. Nickel (m. F. W. Schmidt).
1892. 3, 44. Bemerkungen über d. Untersuchung d. seltenen Gadoliniterden, im besonderen über d. Äquivalentbest. durch Überführung v. Oxyd in Sulfat.
1892. 3, 60. Elektrolyse v. Lösungen seltener Erden.
1892. 3, 89. Einwirkung v. Kohle auf Salzlösungen seltener Erden (mit K. Hofmann).
1892. 3, 92. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat (m. A. Loose).
1892. 3, 108. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Anilin u. salzsaures Anilin.
1892. 3, 264. Die Bildung v. Sulfosalzen des Vanadins.
1893. 3, 353. Über die Erbinerde.
1893. 3, 407. Über die Holminerde (m. K. Hofmann).
1893. 3, 421. Die Einwirkung v. Chlor u. Brom auf Gold (m. F. W. Schmidt).
1893. 4, 27. Über die Terbinerde (m. K. Hofmann).
1893. 4, 161. Annähernde Bestimmung des Äquivalentes seltener Erden durch Titration (m. A. Loose).
1893. 4, 484. Nachruf a. Francesco Mauro.
1893. 5, 75. Über die Schwefelverbindungen d. Thoriums (m. C. Volk).
1894. 6, 49. Über die Schwefelverbindungen d. Thoriums. II. Mitteilung.
1894. 7, 52. Über den Lösungszustand des Jod und die wahrscheinliche Ursache d. Farbenunterschiede seiner Lösungen (m. E. Thiele).
1895. 8, 452. Schwermetallsalze der Bichromsäure (m. O. Unger).
1895. 10, 31. Eine neue Methode der quantitativen Spektralanalyse (mit H. Krüss).
1897. 14, 361. Zur Chemie des Thoriums (Nachlaſs, herausgegeben von W. Palmaer).

Krüss, Hugo

1892. 1, 104. Beiträge zur quantitativen Spektralanalyse (m. G. Krüss).
1893. 5, 325. Kolorimeter m. Lummer-Brodhunschem Prismenpaare.
1895. 10, 31. Eine neue Methode der quantitativen Spektralanalyse (mit G. Krüss).

Küspert, Franz

1897. 15, 204. Verbindungen von Kohlenwasserstoffen mit Metallsalzen (mit K. A. Hofmann).
1903. 34, 453. Kolloidales Acetylenkupfer.

Küster, F. W.

1895. 11, 165. Reaktion zwischen Ferrisalzen und Jodiden in wässeriger Lösung.
1896. 12, 261. Über die Löslichkeitsverhältnisse des Baryumsulfates.

Küster, F. W.

1896. **13**, 127. Kritische Studien z. volumetr. Best. carbonathaltiger Alkalilaugen und Alkalicarbonaten, sowie d. Verhalten v. Phenophtalein u. Methylorange als Indikatoren.
1896. **14**, 251. Die „Einheit“ d. Atomgewichte.
1898. **18**, 77. Überführung v. Jod- u. Bromkalium in Chlorkalium.
1898. **18**, 365. Die Umwandlung d. Schwefels durch Erhitzen.
1898. **19**, 81. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. I.
1898. **19**, 97. Die Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen (m. A. Thiel).
1899. **21**, 73. Die Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen (m. A. Thiel).
1899. **21**, 116. Ein neues Hydrat des Kaliumferrosulfats u. über die Löslichkeitsverhältnisse d. verschiedenen Hydrate dieses Salzes (mit A. Thiel).
1899. **21**, 401. Das Schmelzen v. Natriumhyposulfit, ein Beitrag z. Kenntnis d. Hydrate (m. A. Thiel).
1899. **22**, 161. Trennung v. Baryum, Strontium u. Calcium d. gemischte Carbonat- u. Sulfatlösungen wechselnder Zusammensetzung.
1899. **22**, 424. Die Best. 'd. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. III (mit A. Thiel).
1899. **23**, 25. Das Potential d. Silbers i. Lösungen seiner gemischten Halogensalze (m. A. Thiel).
1899. **23**, 87. Das Potential d. Jodelektrode (m. F. Crotogino).
1900. **25**, 319. Bestimmung d. Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen. IV (mit A. Thiel).
1900. **26**, 166. Die elektrische Anlage d. chemischen Laboratoriums d. Bergakademie z. Clausthal.
1903. **33**, 105. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Arsentrioxyd in wässeriger Lösung (m. G. Dahmer).
1903. **33**, 129. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. III. Fällung gemischter Bromid- und Rhodanidlösungen durch Silber (m. A. Thiel).
1903. **33**, 363. Wesen des metastabilen Zustandes.
1903. **34**, 410. Fällung kolloidaler Arsensulfürlösungen (m. G. Dahmer).
1903. **35**, 41. Trennung von Brom und Rhodan (m. A. Thiel).
1903. **35**, 454. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung (m. M. Grüters).
1903. **36**, 325. Titrimetrische Bestimmung des Kaliums als Kaliumwismutthiosulfat (m. M. Grüters).
1904. **41**, 1. Die Hydrate der Salpetersäure. Antwort an Herrn Hugo Erdmann (m. R. Kremann).
1904. **41**, 474. Die Darstellung von reinem Natriumhydroxyd für den Laboratoriumsgebrauch.
1904. **42**, 225. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessungen. II (m. M. Grüters und W. Geibel).
1904. **42**, 453. Beiträge zum Schwefelsäurekontaktverfahren (m. Franke und Geibel).
1905. **43**, 53. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. I (m. E. Heberlein).
1905. **43**, 348. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat (m. G. Dahmer).

Küster, F. W.

1905. **43**, 350. Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure (m. S. Münch).
1905. **43**, 373. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumengewicht (m. S. Münch).
1905. **44**, 431. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. II.
1905. **46**, 113. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. III. Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide.

Kurnakow, N. S.

1894. **8**, 103. Der Einfluſs der Hydratation auf die Löslichkeit.
1898. **17**, 207. Beziehungen zw. Farbe u. Konstitution der Haloiddoppelsalze.
1898. **19**, 335. Über ein Hydrat d. Lithiumbromocuprits (m. A. A. Sementschenko).
1899. **22**, 384. Äthylendiaminverbindungen d. Palladiums (m. N. J. Gwascharew).
1899. **22**, 466. Äthylenverbindungen des Nickels.
1900. **23**, 439. Die gegenseitigen Verbindungen d. Metalle.
1902. **30**, 86. Thalliumlegierungen (m. N. A. Puschin).
1902. **30**, 109. Schmelztemperaturen d. Legierungen des Natriums m. Kalium (mit N. A. Puschin).
1904. **42**, 184. Neue Form des Registrierpyrometers.
1905. **46**, 177. Die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei (mit N. J. Stepanow).

Kultascheff, N. V.

1903. **35**, 187. Schmelzpunkte von Calciumsilikat ($CaSiO_3$), Natriumsilikat (Na_2SiO_3) und ihren Mischungen.

Kunschert, F.

1904. **41**, 337. Untersuchung komplexer Zinksalze.
1904. **41**, 359. Untersuchungen von Lösungen des Kupfers in Cyankalium.

L

Labatut, J.

1902. **32**, 464. Apparat zur Darstellung von reinem Wasserstoff (m. M. Vèzes).

Landsberger, W.

1898. **17**, 422. Neues Verfahren d. Molekelgewichtsbestimmung nach der Siedemethode.

Langlet, N. A.

1895. **10**, 289. Das Atomgewicht des Heliums.

Larsson, Aksel.

1896, **12**, 188. Untersuchungen über Niob. I.

Lauenstein, O.

1899. **20**, 30. Fluorjodate (m. R. F. Weinland).
1899. **20**, 40. Über Fluormanganite (m. R. F. Weinland).
1899. **20**, 46. Einwirkung d. Fluorwasserstoffsäure a. Wismutsäure bezw. Kaliumbismutat (m. R. F. Weinland).

Lea, M. Carey

1892. **2**, 449. Bestimmung und Entwässerung des Silberoxydes.
1893. **3**, 1. Über schwefelsaures Silberoxydul.
1893. **3**, 180. Bemerkungen über Silber.

Lea, M. Carey

1893. 3, 184. Bemerkungen über Silberchlorid.
1893. 4, 440. Über die Natur gewisser Lösungen und über eine neue Methode zur Untersuchung derselben.
1893. 5, 331. Über endothermische Reaktionen verursacht durch mechanische Kraft. I.
1893. 6, 2. Über endothermische Reaktionen verursacht d. mechanische Kraft. II.
1894. 6, 349. Umwandlungen v. mechanischer in chemische Energie. III. Die Einwirkung andauernden gleitenden Druckes.
1894. 6, 369. Neue Methode z. Bestimmung der relativen Affinitäten einiger Säuren.
1894. 7, 341. Über Lösungen v. metallischem Silber.
1894. 8, 121. Einige neue Darstellungsmethoden v. Platinchloriden und die wahrscheinliche Existenz eines Platinsubchlorides.
1895. 9, 312. Die Beziehung der Farben von Atom, Jon, u. Molekül.
1896. 12, 249. Numerische Beziehungen zwischen den Atomgewichten der Elemente.
1896. 12, 340. Die Beziehungen d. Farben von Atom, Jon, Molekül. II.
1896. 13, 447. Ein Experiment m. Gold.

Leberle, Hans

1903. 34, 393. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (mit K. Daniel).

Lehmann, P.

1900. 26, 322. Einwirkung v. Natriumäthylat u. Alkalien a. Arsenpentasulfid (m. R. F. Weinland).

Lehnert, H.

1896. 12, 124. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung m. Wasserstoffsuperoxyd. XV. (m. P. Jannasch).
1896. 12, 129. Best. d. Schwefels in unorgan. Sulfiden d. Glühen i. Sauerstoffstrome u. Auffangen d. flüchtigen Oxyde i. Wasserstoffsuperoxyd (m. P. Jannasch).
1896. 12, 132. Trennung d. Quecksilbers v. anderen Metallen d. Glühen ihrer Sulfide in einem Sauerstoffstrome.

Lenher, Victor

1893. 4, 374. Die Einwirkung v. Ammoniakgas auf Molybdänylchlorid (mit Edgar F. Smith).

Lesinsky, Joseph

1893. 5, 283. Mitteilungen über Thoriumverbindungen (m. P. Jannasch und J. Locke).
1897. 15, 81. Über Thoriumverbindungen (m. Ch. Gundlich).

Levi-Malvano, M.

1906. 48, 446. Die Hydrate des Berylliumsulfats.

Levin, M.

1905. 45, 31. Gold-Thalliumlegierungen.
1905. 45, 238. Gold-Nickellegierungen.
1905. 46, 449. Zur Kenntnis der Zirkonschwefelsäuren (m. R. Ruer).
1905. 47, 136. Mangan-Eisenlegierungen (m. G. Tammann).

Levy, Walter
1905. **43**, 34. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. II. (m. A. Rosenheim).

Lewkowitz, H.
1905. **45**, 39. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierter Aniline (mit R. F. Weinland).

Lienau, Hermann
1899. **20**, 284. Alkaliuranyloxalate (m. A. Rosenheim).

Liesegang, Raphael Ed.
1906. **48**, 364. Geschichtete Strukturen.

Liljensztern, B.
1893. **5**, 288. Zersetzung der salpetrigen Säure in Lösungen v. Salpetersäure (m. L. Marchlewski).

Locke, James
1893. **5**, 288. Mitteilungen üb. Thoriumverbind. (m. P. Jannasch u. J. Lesinsky).
1894. **6**, 57. Über d. chem. Zusammensetzung d. Axinits v. Bourg d'Oisans i. d. Dauphiné (m. P. Jannasch).
1894. **6**, 168. Chemische Untersuchung des Topases (m. P. Jannasch).
1894. **6**, 174. Best. d. Wassers in hygroskopischen Substanzen (m. P. Jannasch).
1894. **6**, 321. Chemische Untersuchung des Topases (m. P. Jannasch).
1894. **7**, 92. Über einen fluorfreien Humit (m. P. Jannasch).
1894. **7**, 154. Analyse eines Apatits aus grofsblättrigem Graphit von Ceylon (m. P. Jannasch).
1894. **7**, 345. Thoriummetaoxyd u. dessen Hydrate.
1903. **33**, 58. Problem der Systematisierung der anorganischen Verbindungen.

Loeben, W. v.
1903. **34**, 174. F. W. Clarke's neue thermochemische Konstante.

Loewenstamm, Willy
1903. **34**, 62. Thiocarbamidverb. einwertiger Metallsalze (mit A. Rosenheim).
1903. **37**, 394. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. I. (mit A. Rosenheim).

Löwenthal, S.
1894. **6**, 355. Zur Kenntnis der Chlor- und Amidochromsauren Salze.

Loewy, Ernst
1893. **6**, 11, Die Wolframvanadate (m. C. Friedheim).

Lohmann, J.
1904. **41**, 291. Vergleichende Untersuchung über die gewichtsanalytische Bestimmung des Selens (mit A. Gutbier und G. Metzner).
1904. **42**, 325. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Die Lichtempfindlichkeit des Schwefelselens (m. A. Gutbier).
1905. **43**, 384. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II. Untersuchungen über das Schwefelselen (m. A. Gutbier).

Loose, Anton
1892. **3**, 56. Die gebräuchlichsten Trennungsmethoden d. Oxyde aus d. Cer- u. Yttergruppe (m. G. Krüss).
1892, **3**, 92. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat (m. G. Krüss).
1893. **4**, 161. Annähernde Bestimmung des Äquivalentes seltener Erden durch Titration (m. G. Krüss).

Lorenz, Richard

1892. **3**, 220. Ein neuer Glühofen f. sehr hohe Temperaturen.
1892. **3**, 225. Über die Flüchtigkeit des Mangans bei hohen Temperaturen (m. F. Heusler).
1895. **9**, 3. Nachruf a. Lothar v. Meyer.
1895. **9**, 365. Die Darstellung v. Zinntetrabromid in großen Quantitäten.
1895. **9**, 369. Über die beiden Modifikationen der Zinnsäure.
1895. **10**, 44. Die Darst. v. Zinntetrachlorid in großen Quantitäten.
1895. **10**, 74. Über die Umwandlung von Chlor in Salzsäure.
1895. **10**, 78. Versuche zur Begründung eines gemeinsamen elektrolytischen Zink- u. Bleigewinnungsverfahrens.
1896. **12**, 272. Die elektrolytische Zersetzungsspannung von geschmolzenem Zinnchlorid.
1896. **12**, 329. Über „Zwillingselemente".
1896. **12**, 393. Die Darstellung v. Kaliumpermanganat auf elektrochem. Wege.
1896. **12**, 396. Die Darst. v. Kaliumpyrochromat auf elektrochem. Wege.
1896. **12**, 436. Eine allgemeine Methode z. Darst. d. Metallhydroxyde auf elektrochemischem Wege.
1896. **12**, 442. Eine allgemeine Methode z. Darstellung v. Metallsulfiden a. elektrochemischem Wege.
1896. **14**, 103. Bemerkung z. d. Abhandlung v. J. R. Rydberg „Studien über die Atomgewichtszahlen".
1897. **15**, 241. Nachruf a. Victor Meyer.
1898. **19**, 283. Die Änderung d. freien Energie b. geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.
1899. **22**, 241. Änderung d. freien Energie bei geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.
1899. **23**, 97. Die Elektrolyse geschmolzener Salze.
1900. **24**, 222. Elektrolyse geschmolzener Salze.
1900. **25**, 436. Studien zur Theorie der Zersetzungsspannung geschmolzener Salze.
1902. **31**, 275. Gasketten.
1902. **31**, 385. Elektrolyse geschmolzener Salze.
1902. **32**, 239. Elektrolyse geschmolzener Salze. Entgegnung an Herrn G. Bodländer.
1902. **32**, 378. Erklärung.

Lorimer, William S.

1892. **1**, 364. Das Atomgewicht des Cadmiums (m. E. F. Smith).

Lossew, K.

1906. **49**, 58. Die Legierungen des Nickels mit Antimon.

Lovén, J. M.

1895. **11**, 404. Chemisches Gleichgewicht in ammoniakalischen Magnesiumsalzlösungen.

Lucas, Richard

1904. **41**, 193. Gleichgewichte zwischen Silbersalzen.

Lucion, M.

1892. **2**, 195. Die Entwässerung von Kupferoxydhydrat und einigen seiner basischen Verbindungen bei Gegenwart v. Wasser (m. W. Spring).

Ludewig, W.

1905. **47**, 180. Silikatanalyse. II (m. E. Jordis).

Lüdert, Hugo

1893. **5**, 15. Über hexametaphosphorsaure Salze.

Lunge, G.

1892. **2**, 311. Über die Formel des Chlorkalks.

1892. **2**, 451. Meth. z. Best. eines Sauerstoffgehaltes im Blei (m. E. Schmid).

1893. **3**, 351. Über die Formel d. Chlorkalks.

1894. **7**, 209. Z. Kenntnis d. Stickstofftrioxyds (Salpetrigsäureanhydrids) (mit G. Porschnew).

1897. **16**, 26. Quantitative Scheidung v. Äthylen und Benzoldampf (mit E. Harbeck).

1897. **16**, 50. Einwirkung von Kohlenoxyd auf Platin u. Palladium (mit E. Harbeck).

1897. **16**, 67. Notiz über einige Methoden z. Best. d. Kohlenstoffes in Eisen (m. E. Harbeck).

1899. **19**, 454. Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.

1899. **21**, 194. Z. Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.

1900. **24**, 191. Verhalten eines Gemenges von Benzoldampf und Wasserstoff zu Platin- und Palladiumschwarz (m. J. Akunoff).

Luther, R.

1905. **46**, 170. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen (m. B. Krsnjavi).

Lutz, O.

1906. **49**, 338. Brechweinstein als Urtitersubstanz in der Jodometrie.

Lynch, Leo A.

1899. 22, 305. Best. d. Ceroxalats durch Permanganat (m. Ph. E. Browning).

M

Maas, Philip

1893. **5**, 280. Über das Atomgewicht d. Molybdäns (m. E. F. Smith).

1894. **7**, 96. Versuche m. Niob- u. Tantaloxyd (m. E. F. Smith).

Maass, Theodor A.

1898. 18, 331. Einige Pyridinbasen d. vierwert. Palladiums (m. A. Rosenheim).

Mach, Felix

1892. **2**, 323. Über die Einwirkung der Molybdänsäure auf die Arsenate des Kaliums und Natriums (C. Friedheim).

Magee, W. H.

1894. **7**, 250. Beiträge z. Chemie d. Cers (m. L. M. Dennis).

Maiborn, A.

1897. **15**, 24. Molekulargewichtsbestimmungen in Methylsulfid (m. A. Werner).

Maitland, W.

1906. **49**, 341. Die Thalliumjodide, ihre Existenzbedingungen und ihre Wertigkeit. Ein Fall von anorganischer Tautomerie (m. R. Abegg).

Mall, F. J.

1899. 22, 298. Jodometrische Bestimmung d. Cerdioxyds (m. Ph. E. Browning u. G. A. Hanford).

Mandl, Alfred
1903. **37**, 252. Komplexe Zirkonverbindungen.
Manchot, W.
1901. **27**, 397. Reaktionsmechanismus bei der Oxydation mit gasförmigem Sauerstoff (m. J. Herzog).
1901. **27**, 420. Sauerstoffaktivierung durch Eisenoxydul (m. F. Glaser).
Marburg, E. C.
1900. **23**, 126. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen (mit K. A. Hofmann).
Marc, Robert
1903. **37**, 459. Verhalten des Selens gegen Licht u. Temperatur (Vorläufige Mitteilung).
1904. **38**, 121. Zerlegung v. Monazitsandendfraktionen in die Komponenten u. Darstellung reinen Gadoliniumoxydes.
1906. **48**, 393. Das Verhalten des Selens gegen Licht und Temperatur. II. Die allotropen Formen des Selens.
1906. **50**, 446. Das Verhalten des Selens gegen Licht und Temperatur. III.
Marchetti, G.
1895. **10**, 66. Einige Fluoride u. Oxyfluoride d. Kaliums.
1898. **19**, 391. Über das hydrierte blaue Molybdänoxyd.
Marchlewski, L.
1892. **1**, 368. Über die verschieden gefärbten Salpetersäuren.
1892. **1**, 405. Eine neue Bildungsweise basischer Kupfersulfate (m. J. Sachs).
1892. **2**, 18. Das Verhalten d. salpetrigen Säure zu Salpetersäure.
1892. **2**, 175. Studien über Roussins Salz (m. J. Sachs).
1893. **5**, 88. Über d. Existenzfähigkeit d. salpetrigen Säure in wässer. Lösung.
1893. **5**, 288. Zersetzung der salpetrigen Säure in Lösungen v. Salpetersäure (m. B. Liljensztern).
1894. **7**, 161. Siehe Gurcman, A.
Margosches, B. M.
1904. **41**, 68. Beiträge zur Kenntnis des Silbermonochromats. I.
Marino, L.
1899. **20**, 452. Die oxydierende Wirkung des Hydroxylamins.
1901. **27**, 62. Alaune des Rhodiums (m. A. Piccini).
1902. **32**, 55. Vanadinverbindungen von der Form VX_2 (m. A. Piccini).
1904. **39**, 152. Das elektromotorische Verhalten des Vanadins.
1904. **42**, 213. Iridiumsesquisulfat und seine Alaune.
1906. **50**, 49. Einige Beobachtungen über die elektrolytische Darstellung d. Vanadosalze und über die Eigenschaften d. Vanado- und Vanadisalze.
Mascetti, E.
1900. **24**, 188. Rhodanatooxykobaltiake.
Mathewson, C. H.
1905. **46**, 94. Die Verbindungen von Natrium mit Zinn.
1906. **48**, 191. Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- und Natrium-Zink-Legierungen.
1906. **50**, 171. Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismut- und Natrium-Antimonlegierungen.

Mauro, Francesco
1892. **2**, 25. Über Molybdänoxyfluorid und über die Nichtexistenz des Kupferfluorürs.

Mawrow, F.
1895. **11**, 268. Zur quantitativen Bestimmung und Scheidung d. Kupfers (mit W. Muthmann).
1896. **13**, 209. Zur quantitativen Bestimmung d. Wismuts (m. W. Muthmann).
1900. **23**, 233. Einwirkung v. Chlor auf eine Suspension v. Kupferhydroxyd in Kalilauge.
1900. **24**, 263. Einwirkung v. Kaliumpersulfat auf Kobaltsalze.
1900. **25**, 196. Trennung des Kobalts von Nickel mittels Persulfaten.
1901. **28**, 162. Phosphormolybdänverbindungen.
1902. **29**, 156. Phosphormolybdänverbindungen. II.

Maxson, Ralph Nelson
1903. **37**, 81. Die jodometrische Bestimmung des Goldes in verdünnter Lösung.
1904. **40**, 254. Die Fehlergrenze bei der volumetrischen Bestimmung kleiner Goldmengen.
1906. **49**, 172. Kolorimetrische Bestimmung geringer Mengen von Gold.

Mc Caffrey, Charles F.
1901. **28**, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit v. Calciumoxalat (m. Th. W. Richards u. H. Bisbee).

Mc Cay, Le Roy W.
1900. **25**, 459. Einwirkung der kaustischen Alkalien und der alkalischen Erden auf Arsenpentasulfid.
1902. **29**, 36. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Arsensäure.
1904. **41**, 452. Trisulfoxyarsensäure (m. W. Foster).

Mc Clenahan, F. M.
1904. **40**, 24. Verhalten typischer wasserhaltiger Chloride beim Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).
1904. **42**, 100. Konstitution des wasserhaltigen Thallichlorids.

Mc Crae, J.
1900, **26**, 94. Die Elektroaffinität d. Metalle (m. H. M. Dawson).
1903. **35**, 11. Verteilung von Schwefeldioxyd zwischen Wasser und Chloroform (m. W. E. Wilson).

Medway, H. E.
1903. **35**, 414. Die Anwendung einer rotierenden Kathode bei der elektrolytischen Bestimmung von Metallen (m. F. A. Gooch).
1904. **42**, 110. Material und Form der rotierenden Kathode.
1904. **42**, 114. Weitere Untersuchung über die rotierende Kathode.

Meerburg, P. A.
1903. **33**, 272. System: $SbCl_3 - HCl - H_2O$ (m. J. M. van Bemmelen und U. Huber Noodt).
1903. **37**, 199. Beobachtungen im Systeme: Zinkchlorür, Salmiak, Wasser.
1905. **45**, 1. Einige Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser.
1905. **45**, 324. Bestimmungen in den Systemen $KJO_3 - HJO_3 - H_2O$, $NaJO_3 - HJO_3 - H_2O$ und $NH_4JO_3 - HJO_3 - H_2O$.

Meerum Terwogt, P. C. E.
1905. **47**, 208. Untersuchungen über das System: Brom und Jod.

Megerle, W.
1899. **21**, 201. Äthylendiamin- und Propylendiaminverbindungen v. Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

Meinicke, C.
1892. **2**, 157. Jodcyan und unterschwefligsaures Natron.
1892. **2**, 165. Die qualitative Prüfung des Jods auf Cyan.
1892. **2**, 168. Quantitative Bestimmung des Cyans im Jod.

Melikoff, P.
1898. **18**, 59. Hyperoxyde (m. L. Pissarjewsky).
1898. **18**, 89. Das Ammoniumhyperoxyd (m. L. Pissarjewsky).
1898. **19**, 1. Die Schlammvulkane v. Achtala.
1898. **19**, 11. Chem. Analyse des Meteoriten v. Migheja (m. W. Krschischanowsky).
1898. **19**, 405. Die Salze d. Pyropervanadinsäure u. die Konstitution d. übersauren Salze (m. L. Pissarjewsky).
1899. **20**, 340. Überniob- und Übertantalsäure und ihre Salze (m. L. Pissarjewsky).
1899. **21**, 70. Das Lanthanhyperoxyd (m. L. Pissarjewsky).
1901. **28**, 242. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Kasanetzky).
1904. **41**, 442. Die Konstitution der Fluorvanadinverbindungen (m. P. Kasanetzky).

Mengel, P.
1898. **19**, 67. Trennung des Cers v. Lanthan und Didym u. seine quantitative Bestimmung in Gemischen mit letzteren.

Menschutkin, Boris N.
1906. **49**, 34. Die Ätherate des Brom- und Jodmagnesiums. I. Die Diätherate des Brom- und Jodmagnesiums.
1906. **49**, 207. Die Ätherate des Brom- und Jodmagnesiums. II. Das Monoätherat des Brommagnesiums.

Merigold, Benjamin Shores
1897. **17**, 245. Cuproammoniumbromide und d. Cuproammoniumsulfocyanate (m. Th. W. Richards).
1902. **31**, 235. Untersuchung über das Atomgewicht des Urans (mit Th. W. Richards).

Meschoirer, Joseph
1893. **6**, 27. Ammoniumsalze d. Phosphor- u. Arsenmolybdänsäure (mit C. Friedheim).

Messner, J.
1895. **8**, 368. Kristallisierte Kupferferrocyanide.
1895. **9**, 126. Zur Kenntnis d. Ferrocyanide.

Metzke, Hermann
1899. **19**, 457. Einige Arsenate des Eisenoxyds.

Metzl, Sigmund
1906. **48**, 140. Das Sulfat des Antimons, sowie dessen Doppelsalze mit Alkalisulfaten.
1906. **48**, 156. Eine neue Modifikation der Titerstellung von Jodlösungen.

Metzner, G.

1904. **41**, 291. Vergleichende Untersuchungen über die gewichtanalytische Bestimmung des Selens (m. A. Gutbier und J. Lohmann).

Meusser, A.

1905. **44**, 79. Zur Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser.
1905. **44**, 221. Die Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium (mit F. Mylius).

Meyer, Julius

1902. **30**, 113. Polyhalogenverbindungen d. Erdalkalien.
1902. **30**, 258. Zur Kenntnis des Selens.
1902. **31**, 391. Zur Kenntnis des Selens. II.
1903. **33**, 140. Umwandlung polymorpher Substanzen.
1903. **34**, 43. Zur Kenntnis der hydroschwefligen Säure.
1903. **36**, 313. Das Atomgewicht des Fluors.
1905. **43**, 242. Berechnung der Atomgewichte.
1905. **43**, 251. Das Atomgewicht des Siliciums (m. W. Becker).
1905. **46**, 174. Die Fluoride des Rubidiums (m. H. Eggeling).
1905. **47**, 45. Atomgewicht des Siliciums. II.
1905. **47**, 281. Die Flüchtigkeit des Indiumoxyds.
1905. **47**, 399. Eine Modifikation des Kalomels.

Meyer, Richard J.

1892. **1**, 76. Die Herstellung molybdänfreier Wolframiate (m. C. Friedheim).
1892. **1**, 407. Die quantitative Trennung und Bestimmung v. Chlor, Brom und Jod (m. C. Friedheim).
1899. **21**, 79. Die Trennung und Bestimmung v. Chlor, Brom und Jod in Halogensalzen.
1899. **22**, 169. Über Mangantrichlorid u. Mangantetrachlorid (m. H. Best).
1899. **22**, 192. Notizen über Chromylchlorid, Chlorchromsäure und Amidochromsäure (m. H. Best).
1900. **24**, 321. Zur Kenntnis des dreiwertigen Thalliums.
1901. **27**, 359. Doppelnitrate des vierwert. Ceriums u. d. Thoriums (m. R. Jacoby).
1902. **32**, 72. Thallichlorid.
1903. **33**, 31. Der mikroskopische Nachweis der seltenen Erden.
1903. **33**, 113. Der mikroskopische Nachweis der seltenen Erden. II.
1903. **37**, 378. Reindarstellung des Cerdioxyds und seine Reduktion im Wasserstoffstrome.
1904. **41**, 97. Reindarstellung der Ceriterden mit Hilfe ihrer Alkalidoppelcarbonate.
1905. **43**, 416. Bibliographie der seltenen Erden (Ceriterden, Yttererden und Thorium).

Meyer, Victor

1892. **2**, 1. Über die relativen Siedepunkte anorganischer Halogenverbindungen (m. F. Freyer).

Meyer, Victor J.

1906. **49**, 13. Die Thiokarbamidverbindungen zweiwertiger Metallsalze (mit A. Rosenheim).
1906. **49**, 28. Die Absorptionsspektra von Lösungen isomerer komplexer Kobaltsalze (m. A. Rosenheim).

Meyerhoffer, Wilhelm
1901. **27**, 442. Ein saures Tripelsalz (m. F. G. Cottrell).
1903, **34**, 145. Tetragene Doppelsalze mit besonderer Berücksichtigung des Kainits.

Michaelis, Karl
1893. **5**, 487. Die sogen. Phosphorvanadinsäure u. ihre Salze (m. C. Friedheim).

Mijers, J.
1892. **3**, 186. Über die Formel d. Chlorkalks.

Milbauer, Jaroslaw
1904. **42**, 433. Die Einwirkung des Sulfocyankaliums auf Metalloxyde bei höheren Temperaturen.
1904. **42**, 450. Zwei neue Selenverbindungen: Uranylselenid und Kaliumchromiselenid.
1906. **49**, 46. Die Einwirkung einiger Gase auf Sulfocyankalium bei höheren Temperaturen.

Miller, Edmund H.
1901. **28**, 283. Quantitative Bestimmung des Cadmiums (m. R. W. Page).

Miolati, A.
1896. **14**, 237. Über gemischte Halogenplatinate.
1899. **22**, 445. Zur Kenntnis d. Platintetrachlorids.
1900. **23**, 240. Rhodanatokobaltiake.
1900. **25**, 318. Konstitution der Nitroprussidverbindungen.
1900. **26**, 209. Über die Pentachlorplatinsäure (m. J. Bellucci).
1900. **26**, 222. Über das Platintetrabromid (m. J. Bellucci).
1903. **33**, 251. Chlorierte Platinsäuren. I. (m. U. Pendini und J. Bellucci).
1903. **33**, 264. Trichlorplatosäure (m. U. Pendini).
1903. **33**, 268. Einwirkung v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiaminkobaltit (m. F. W. Grottanelli).

Mönkemeyer, K.
1905. **43**, 182. Zink-Antimonlegierungen.
1905. **46**, 415. Über Tellur-Wismut.

Mond, Ludwig
1895. **10**, 178. Die Occlusion v. Sauerstoff und Wasserstoff durch Platinschwarz (m. W. Ramsay und J. Shields).
1897. **16**, 325. Die Occlusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff d. Palladium (mit W. Ramsay und J. Shields).

Moody, Seth E.
1902. **29**, 326. Bestimmung der Persulfate (m. C. A. Peters).
1905. **46**, 423. Jodometrische Bestimmung von Aluminium in Aluminiumchlorid und Aluminiumsulfat.

Moraht, Hermann
1892. **1**, 211. Eine neue Methode der Titration von Eisenoxydsalzen.
1892. **1**, 399. Die Reaktion zwischen Ferrisalzen m. löslichen Rhodaniden (m. G. Krüss).
1892. **3**, 153. Beiträge z. Kenntnis des Osmiums (m. C. Wischin).
1894. **8**, 244. Nachruf a. Gerhard Krüss.

Morgan, W. C.
1896. **13**, 169. Die Bestimmung d. Tellurs d. Fällung als Jodid (m. F. A. Gooch).

Morley, Frederick H.

1899. 22, 200. Bestimmung des Goldes n. d. jodometrischen Methode (mit F. A. Gooch).

Morris, Julia C.

1900. 25, 227. Jodometrische Bestimmung von Arsensäure (m. F. A. Gooch).

Moseley, H. P.

1894. 7, 127. Nachweis u. annähernde Best. geringer Mengen Arsen im Kupfer (m. F. A. Gooch).

Moser, L.

1906. 50, 33. Die Einwirkung v. Wasserstoffsuperoxyd auf Wismutsalze.

Motylewski, S.

1904. 38, 410. Kapillaritätskonstanten und spezifische Gewichte von Salzen beim Schmelzpunkt, und Methode einer kapillaren Löslichkeitsbestimmung.

Moyer, J. Bird

1893. 4, 96. Elektrolytische Trennung des Quecksilbers v. Wismut (mit E. F. Smith).

1893. 4, 267. Elektrolytische Trennungen (m. E. F. Smith).

Mozkin, J.

1894. 6, 273. Kondensationsprodukte v. Alkaliphosphaten oder -arsenaten m. Chromaten u. Sulfaten und v. Nitraten m. Sulfaten (mit C. Friedheim).

Muckerji, P.

1901. 27, 72. Methode zum Nachweis von freiem Phosphor.

Mühlhäuser, Otto

1893. 5, 92. Über Borcarbid.

1893. 5, 105. Die Carbide d. Siliciums.

Müller, Arthur

1903. 36, 340. Klassifikation der Kolloide.

1904. 39, 121. Bibliographie der Kolloide.

1905. 43, 320. Die Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glycerin.

Müller, Erich

1899. 22, 33. Experimentaluntersuchung über d. Bildung v. Hypochlorit u. Chlorat b. d. Elektrolyse v. Alkalichloriden.

1900. 26, 1. Studien über kathodische Polarisation u. Depolarisation.

1906. 48. 112. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation (m. A. Scheller).

1906. 50, 321. Über anodische Oxydbildung und Passivität (m. F. Spitzer).

Müller, H.

1899. 22, 91. Über Rhodanatokobaltiake und strukturisomere Salze (mit A. Werner).

Müller, Paul

1904. 39, 175. Ferriacetoverbindungen (m. A. Rosenheim).

Münch, Siegmar

1905. 43, 350. Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure (mit F. W. Küster).

1905. 43, 373. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumgewicht (m. F. W. Küster).

Neubauer, Hugo

1892. 2, 45. Die Zuverlässigkeit der Phosphorsäurebest. als Magnesiumpyrophosphat insbesondere nach der Molybdänsäuremethode.

1893. 4, 251. Die Zuverlässigkeit der Phosphorsäurebest. als Magnesiumphosphat insbesondere nach der Molybdänmethode. II.

1895. 10, 60. Über Phosphorsäurebestimmung nach der Molybdänmethode.

1899. 22, 162. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse.

Nicol, W. W. J.

1897. 15, 397. Übersättigung u. ihre Abhängigkeit von der Krystallform.

Niederhofheim, R.

1895. 9, 199. Metalltrennungen i. einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom (m. P. Jannasch).

Nordenskjöld, Otto

1892. 1, 126. Rhodanide einiger ammoniakalischer Chromverbindungen.

Norton jr., John T.

1898. 18, 312. Jodometrische Bestimmung d. Molybdäns (m. F. A. Gooch).

1899. 20, 221. Einflufs d. Salzsäure b. d. Titration mit Natriumthiosulfat, mit besonderer Rücksicht a. d. Best. d. selenigen Säure.

1899. 21, 177. Best. d. Eisenoxyds d. Reduktion m. Natriumthiosulfat und Titration m. Jod.

1900. 24, 411. Titrim. Best. d. Quecksilbers d. Natriumthiosulfat.

1901. 28, 223. Einwirkung von Natriumthiosulfat auf Metallsalzlösungen bei hohen Temperaturen und Drucken.

Novak, F.

1905. 47, 421. Physikalisch-chemische Studien über Cadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks.

O

Oberholtzer, Vickers

1893. 4, 236. Einwirkung v. Haloidsäuren in Gasform auf Molybdänsäure (m. E. F. Smith).

1893. 5, 63. Die Einwirkung verschiedener Gase auf metallisches Molybdän u. Wolfram (m. E. F. Smith).

Oordt, G. van

1904. 38, 377. Über Berylliumverbindungen (m. F. Haber).

1904. 40, 465. Über Berylliumverbindungen. II. Darstellung reinen Berylliumhydroxyds (m. F. Haber).

1905. 43, 111. Bildung von Ammoniak aus den Elementen (Vorläufige Mitteilung) (m. F. Haber).

1905. 44, 341. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. F. Haber).

1905. 47, 42. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. F. Haber).

Oppenheim, Kurt

1901. 28, 171. Alkalidoppelnitrite des Quecksilbers und Zinks (mit A. Rosenheim).

Osaka, Y.

1903. **34**, 86. Studien über die Bildung von Metalloxyden. II. Über anodische Oxydation von Metallen und elektrolytische Sauerstoffentwickelung (m. A. Coehn).

Ostwald, W.

1903. **34**, 257. Bemerkungen zu dem Bericht der Internationalen Atomgewichtskommission.

P

Page, Robert W.

1901. **28**, 233. Quantitative Bestimmung des Cadmiums (m. E. H. Miller).

Palmaer, W.

1895. **10**, 320. Iridiumammoniakverbindungen.
1896. **13**, 211. Über die Iridiumammoniakverbindungen (Schlufs).
1897. **14**, 361. Zur Chemie d. Thoriums (Bearbeitung a. d. Nachlasse v. G. Krüss).

Parker, Harry George

1895. **8**, 413. Die Einschliefsung von Baryumchlorid d. Baryumsulfat (mit Th. W. Richards).
1896. **13**, 81. Neubestimmung des Atomgewichtes von Magnesium (mit Th. W. Richards).

Parravano, N.

1905. **45**, 142. Beiträge zur Kenntnis der Stanniverbindungen (m. J. Bellucci).
1906. **50**, 101. Eine neue Reihe isomorpher Salze (m. J. Bellucci).
1906. **50**, 107. Die Konstitution einiger Plumbate (m. J. Bellucci).

Parsons, Charles Lathrop

1904. **40**, 400. Revision des Atomgewichtes von Beryllium.
1904. **42**, 250. Gleichgewicht im System BeO-SO_3-H_2O.
1905. **46**, 215. Notiz über das Atomgewicht von Kohle und Beryllium.
1906. **49**, 178. Gleichgewichte im System: Berylliumoxyd, Oxalsäure und Wasser (m. Wm. O. Robinson).

Pastor, J.

1899. **21**, 201. Äthylendiamin u. Propylendiaminverbindungen v. Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

Peirce, A. W.

1895. **11**. 249. Jodometrische Bestimmung der selenigen Säure und der Selensäure (m. F. A. Gooch).
1896. **12**, 118. Methode z. Trennung d. Selens v. Tellur, beruhend auf der verschiedenen Flüchtigkeit ihrer Bromide (m. F. A. Gooch).
1896. **12**, 409. Über die gravimetrische Bestimmung des Selens.
1896. **13**, 121. Über die Existenz des Selenmonoxyds.

Pendini, Ugo

1903. **33**, 251. Bichlorplatinsäure (m. A. Miolati).
1903. **33**, 264. Trichlorplatosäure (m. A. Miolati).

Penfield, S. L.

1892. **1**, 85. Über Trihalogenverbindungen des Cäsiums (m. H. L. Wells).
1892. **1**, 442. Die Krystallographie der Trihalogenverbindungen des Rubidiums und Kaliums.

Penfield, S. L.

1892. 2, 255. Krystallographie der Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (mit H. L. Wells und H. L. Wheeler).
1892. 2, 301. Krystallographie einiger Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. d. Alkalimetalle (m. H. L. Wells und H. L. Wheeler).
1892. 2, 304. Krystallographie v. Cäsium- u. Rubidium-Chlorauraten u. Bromauraten (m. H. L. Wells und H. L. Wheeler).
1892. 2, 420. Über die Krystallographie d. Cäsium-Mercurihalogenide.
1892. 2, 437. Krystallographie einiger Alkalijodate.
1894. 6, 312. Thalliumtrijodid u. seine Beziehungen zu d. Trijodiden d. Alkalimetalle (m. H. L. Wells).
1894. 7, 22. Einige Methoden z. Best. d. Wassergehaltes.

Pennington, Mary E.

1894. 8, 198. Atomgewicht d. Wolframs (m. E. F. Smith).

Pesci, L.

1897. 15, 208. Über die Quecksilberverbindungen organischer Basen.
1898. 17, 276. Organische Quecksilberverbindungen des Dimethylparatoluidins und des Paratoluidins.
1899. 21, 361. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen.
1902. 32, 227. Merkurierung aromatischer Verbindungen.

Peters, Charles A.

1899. 21, 185. Titration v. Oxalsäure d. Kaliumpermanganat in Gegenwart v. Salzsäure (m. F. A. Gooch).
1899. 21, 405. Bestimmung d. tellurigen Säure b. Gegenwart v. Haloidsalzen (m. F. A. Gooch).
1900. 24, 402. Trennung u. Bestimmung v. Quecksilber als Merkurooxalat.
1900. 26, 111. Volumetrische Bestimmung d. Kupfers als Oxalat und eine Methode z. Trennung d. Kupfers v. Cadmium, Arsen, Zinn u. Zink.
1902. 29, 145. Bestimmung v. Calcium, Strontium und Baryum als Oxalate.
1902. 29, 326. Bestimmung der Persulfate (m. S. E. Moody).

Peters, Franz

1895. 11, 116. Produkte, die durch Einwirkung von Blei und von Kaliumnitrit auf Bleinitrat entstehen.

Petersen, Emil

1904. 38, 342. Einige Cyanverbindungen von Vanadin.

Petersen, Julius

1893. 5, 1. Die quantitative Bestimmung des Hydrazins in Hydrazinsalzen.

Peterson, Heinrich

1898. 19, 59. Volumetrische Bestimmung d. Goldes u. Platins.

Petrenko, G. J.

1905. 46. 49. Silber-Aluminiumlegierungen.
1906. 50, 133. Die Legierungen des Silbers mit Thallium, Wismut und Antimon.
1906. 48, 347. Silber-Zinklegierungen.

Petrenko-Kritschenko, R.

1893. 4, 247. Zur Kenntnis der Palladiumsulfide.

Pettersson, O.

1893. **4**, 1. Methode zur Darstellung von wasserfreien Chloriden der seltenen Erden.

Pfeiffer, George J.

1897. **15**, 194. Neue Tabellen für die spez. Gewichte der Lösungen von Schwefel im Schwefelkohlenwasserstoff.

Pfeiffer, P.

1898. **17**, 82. Über Molekülverbindungen der Zinntetrahalogenide u. d. Zinnalkyle (m. A. Werner).
1900. **24**, 279. Über Chromiake. I.
1902. **29**, 107. Chromiake.
1902. **29**, 138. Eisenchlorürpyridin.
1902. **31**, 191. Halogenosalze.
1902. **31**, 401. Tetraaquodipyridinchromsalze.
1903. **36**, 349. Beitrag zur Konstitutionsaufklärung der Antimonpentachlorid-Chromchlorid-Doppelsalze.
1906. **48**, 98. Pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze (m. V. Pimmer).
1906. **49**. 437. Chlorostibanate von Dichlorosalzen (m. M. Tapuach).

Phelps, J. K.

1894. **7**, 123. Die Reduktion von Arsensäure d. Salzsäure und Bromkalium (m. F. A. Gooch.)
1895. **9**, 356. Fällung u. gewichtsanalytische Best. d. Kohlendioxyds (mit F. A. Gooch).
1896. **12**, 431. Über eine jodometrische Methode zur Best. d. Kohlensäure.
1897. **16**, 85. Die Verbrennung organischer Substanzen auf nassem Wege.
1903. **33**, 357. Titrimetrische Bestimmung der Salpetersäure.
1904. **38**, 110. Anwendung von Eisensulfat bei der Bestimmung von Chloraten und Bromaten.
1904. **38**, 113. Bestimmung von Nitriten in Abwesenheit von Luft.

Philips, Francis C.

1894. **6**, 213, 229. Untersuchungen über die chemischen Eigenschaften von Gasen. I. u. II.

Phookan, R. D.

1892. **2**, 7. Über Verdampfungsgeschwindigkeit von Körpern in verschiedenen Atmosphären.
1893. **5**, 69. Die Verdampfungsgeschwindigkeit von Körpern in verschiedenen Atmosphären. II.

Piccini, A.

1892. **1**, 51. Einwirkung von Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride.
1892. **2**, 21. Einwirkung von Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride.
1894. **8**, 115. Die Lösungen des grünen Chromchlorids $CrCl \cdot 6H_2O$.
1895. **10**, 438. Einwirkung v. Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride. III.
1895. **11**, 106. Die Alaune des Vanadintrioxydes. I.
1896. **12**, 169. Die Superoxyde in Beziehung zu dem periodischen System der Elemente.

Piccini, A.

1896. **13**, 441. Die Alaune des Vanadinsesquioxydes. II.
1898. **17**, 355. Die Alaune des Titansesquioxydes.
1898. **19**, 204. Vanadinverbindungen v. d. Form VX_2. (Vorl. Mitt.)
1898. **19**, 295. Das periodische System d. Elemente v. Mendelejeff u. d. neuen Bestandteile der Luft.
1898. **19**, 394. Neue dem Sesquioxyd entsprechende Vanadinverbindungen (m. N. Brizzi).
1898. **20**, 12. Mangancäsiumalaun.
1901. **27**, 62. Alaune des Rhodiums (m. L. Marino).
1902. **31**, 451. Thalliumsesquioxydalaune (m. V. Fortini).
1902. **32**, 55. Vanadinverbindungen von der Form VX_2 (m. L. Marino).

Pieck, Jan

1904. **38**, 322. Saure Sulfate der seltenen Erden (Erdschwefelsäuren) (mit B. Brauner).

Pickel, Georg

1904. **38**, 307. Die Einwirkung von Ozon auf Wasserstoff.

Pickersgill, Nicolas

1893. **4**, 133. Über neue Doppelsalze der Oxalsäure (m. F. Kehrmann).

Pimmer, V.

1906. **48**, 98. Pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze (m. P. Pfeiffer).

Pinagel, A.

1905. **45**, 396. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse von Silicowolframaten (m. C. Friedheim und W. H. Henderson).
1905. **45**, 410. Notiz über die angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren (mit C. Friedheim).

Pincussohn, Ludwig

1897. **14**, 379. Die Metallverbindungen des Pyridins u. d. Elektrolyse des Pyridins.

Pissarjewsky, L.

1898. **18**, 59. Hyperoxyde (m. P. Melikoff).
1898. **18**, 89. Das Ammoniumhyperoxyd (m. P. Melikoff).
1898. **19**, 405. Die Salze d. Pyropervanadinsäure u. d. Konstitution d. übersauren Salze (m. P. Melikoff).
1899. **20**, 340. Überniob- u. Übertantalsäure und ihre Salze (m. P. Melikoff).
1899. **21**, 70. Das Lanthanhyperoxyd (m. P. Melikoff).
1900. **24**, 108. Die Überuran-, Übermolybdän- und Überwolframsäuren und entsprechende Säuren. Thermochemische Untersuchung.
1900. **25**, 378. Superoxyde des Zirkoniums, Ceriums und Thoriums.
1902. **31**, 359. Wirkung von Wasserstoffsuperoxyd u. Natriumhypochlorit auf die Oxyde von Thorium, Zirkonium und Cerium.
1902. **32**, 341. Katalyse der Salze der Übersäuren.

Platsch, Max

1899. **20**, 308. Zinnoxalsaure Salze (m. A. Rosenheim).
1899. **21**, 3. Die Umsetzung v. Tonerde-, Chromoxyd- und Eisenoxalaten m. Metallchloriden (m. A. Rosenheim).

Q

Quinke, F.
1900. **24**, 220. Notiz z. Elektrolyse geschmolzener Salze.

R

Rabe, W. Otto
1897. **14**. 293. Reaktionen v. Merkaptiden m. Alkyljodiden (m. K. A. Hofmann).
1898. **17**, 26. Einwirkung v. Halogenalkyl auf Merkaptide (m. K. A. Hofmann).
1902. **31**, 154. Löslichkeit analoger Salze.
1903. **37**, 88. Die Oxalate des dreiwertigen Thalliums (m. H. Steinmetz).
1906. **48**, 427. Thalliumoxyde. I.
1906. **50**, 158. Thalliumoxyde. II.

Ramberg, Ludwig
1906. 50, 439. Die Platosalze einiger schwefelhaltiger organischer Säuren.

Rammelsberg, C.
1892. 1, 335. Beurteilung u. Wert von Mineralanalysen.

Ramsay, William
1895. **10**, 178. Die Okklusion v. Sauerstoff und Wasserstoff d. Platinschwarz (m. L. Mond und J. Shields).
1897. **16**, 325. Die Okklusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff d. Palladiums (mit L. Mond und J. Shields).

Randall, D. L.
1906. **48**, 389. Das Verhalten von Ferrichlorid im Zinkreduktor.

Ransohoff, F.
1905. **45**, 243. Die Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff (m. A. Gutbier).

Rathke, R.
1900. **23**, 393. Robert Wilhelm Bunsen.

Ray, Prafulla Chandra
1895. **12**, 365. Über Merkuronitrit. I.
1903. **33**, 193. Konstitution der Dimerkurammoniumsalze.
1903. **33**, 209. Dimerkurammoniumnitrat.

Reinders, W.
1900. **25**, 113. Legierungen von Antimon und Zinn.
1900. **25**, 126. Gleichgewicht von Blei und Zink mit Mischungen ihrer geschmolzenen Chloride.

Reinsch, S.
1898. **16**. 377. Über Tetramminkobaltisulfite (m. K. A. Hofmann).

Reischle, Anton K.
1893. **4**, 111. Die Methoden z. quantitativ. Bestimmung d. Borsäure (m. G. Krüss).
1893. **4**, 166. Über einige neue Alkaliborate.

Reizenstein, Fritz
1895. **11**, 254. Metallsalze mit organischen Basen. II.
1897. **15**, 192. Metallverb. d. Pyridins und die Elektrolyse d. Pyridins.
1898. **18**, 152. Über die verschiedenen Theorien zur Erklärung der Konstitution d. Metallammoniaksalze.
1898. **18**, 253. Ammoniak-, Pyridinsalze u. Hydrate bivalenter Metalle.
1902. **32**, 298. Pyridinverbindungen von Metallsalzen organischer Säuren.

Remmler, Hugo

1892. 2, 221. Untersuchung über das Kobalt.

Renz, Carl

1903. 36, 100. Verbindungen von Metallhaloiden mit organischen Basen.

Resenscheck, F.

1904. 39, 112. Das flüssige Hydrosol des Goldes. II. (m. A. Gutbier).

1904. 40, 264. Untersuchungen über das Verhalten der Tellursäure bei der Elektrolyse und über eine neue Modifikation des kolloidalen Tellurs (m. A. Gutbier).

1904. 42, 174. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf das Tellur (mit A. Gutbier).

Retgers, J. W.

1892. 3, 252. Löslichkeit d. Quecksilberjodids in Jodmethylen.

1893. 3, 343. Löslichkeit einiger Metalljodide u. Metalloide in Jodmethylen.

1893. 3, 399. Roter Phosphor ist nicht amorph.

1893. 4, 403. Die Sublimationsprodukte des Arsens.

1893. 5, 211. Die Umwandlung des gelben Phosphors in den roten.

1894. 6, 317. Über das gelbe Arsen.

1894. 7, 265. Einfache Darstellungsweise d. Phosphorwasserstoffes.

1896. 12, 98. Die Stellung des Tellurs im periodischen Systeme.

Reuter, M.

1898. 17, 170. Löslichkeit d. Bicarbonate d. Calciums m. Magnesium (mit F. P. Treadwell).

Reynolds, W. G.

1895. 10, 248. Reduktion der selenigen Säure u. Selensäure d. Jodwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).

Richards, Theodore William

1892. 1, 150. Über das Atomgewicht des Kupfers.

1893. 3, 441. Neubestimmung des Atomgewichts von Barium. I. Analyse v. Bariumbromid.

1894, 6, 89. Neubestimmung des Atomgewichts von Barium. II. Analyse v. Bariumchlorid.

1894. 7, 447. Nachruf a. J. P. Cooke.

1894. 8, 253. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Strontium. I. Analyse v. Strontiumbromid.

1895. 8, 413. Die Einschließung v. Bariumchlorid durch Bariumsulfat (mit H. G. Parker).

1895. 10, 1. Neubestimmung d. Atomgewichts von Zink. I. Analyse v. Zinkbromid (m. E. F. Rogers).

1896. 13, 81. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Magnesium (m. H. G. Parker).

1897. 16, 167. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Nickel. I. (m. A. S. Cushman).

1897. 16, 362. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Kobalt. I. (m. G. P. Baxter).

1898. 17, 165. Notiz über die Geschwindigkeit der Entwässerung krystallisierter Salze.

1897. 17, 245. Cuprosammoniumbromide und die Cuprammoniumsulfocyanate (m. B. S. Merigold).

1899. 20, 352. Revision des Atomgewichts v. Nickel. II. Bestimmung des Nickels in Nickelbromid (m. A. S. Cushman).

Richards, Theodore William

1899. **21**, 250. Revision des Atomgewichts v. Kobalt. II. Bestimmung des Kobalts i. Kobaltbromid (m. G. P. Baxter).
1899. **22**, 221. Revision d. Atomgewichts v. Kobalt. III. Die Analyse v. Kobaltchlorür u. Kobaltoxydul (m. G. P. Baxter).
1900. **23**, 245. Revision d. Atomgewichts v. Eisen (m. G. P. Baxter).
1900. **23**, 383. Die Bestimmung v. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. Eine Notiz über feste Lösungen und d. Hydrolyse v. Chrom- und Eisensalzen.
1901. **28**, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit v. Calciumoxalat (m. H. Bisbee u. C. F. Mc Caffrey).
1901. **28**, 355. Einheit der Atomgewichte.
1902. **29**, 359. Modifikation des Hempelschen Apparates zur Gasanalyse.
1902. **31**, 235. Untersuchung über d. Atomgewicht des Urans (m. B. S. Merigold).
1902. **31**, 271. Neubestimmung des Atomgewichts von Calcium.
1903. **34**, 353. Revision des Atomgewichts von Cäsium (m. E. H. Archibald).
1905. **47**, 56. Revision der Atomgewichte v. Natrium u. Chlor (m. R. C. Wells).
1905. **47**, 145. Revision des Atomgewichts von Strontium. II. Die Analyse von Strontiumchlorid.

Richardt, F.

1904. **38**, 5. Das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chemische Bestimmung v. Flammentemperaturen (m. F. Haber).
1904. **38**, 65. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht.

Richarz, F.

1903. **37**, 75. Historisches über die elektrolytische Entstehung von Wasserstoffsuperoxyd.

Richter, Georg

1897. **15**, 243. Über ammoniakalische Chromsulfocyanverbindungen und Stereoisomerie bei denselben (m. A. Werner).

Ringer, W. E.

1902. **32**, 183. Mischkrystalle von Schwefel und Selen.

Ripper, M.

1892. **2**, 36. Beiträge z. Gewichtsanalyse d. Schwefelsäure.

Robinson, Wm. O.

1906. **49**, 178. Gleichgewichte im System: Berylliumoxyd, Oxalsäure und Wasser (m. Ch. L. Parsons).

Rölig, H.

1898. **16**, 450. Löslichkeit des schwefelsauren Ceroxyduls in Wasser (mit W. Muthmann).

Rössing, A.

1900. **25**, 407. Polysulfide des Kupfers.

Roessler, C.

1897. **15**, 405. Die Tellurverbindungen des Platins.

Roessler, Friedrich

1895. **9**, 31. Synthese einiger Erzmineralien u. analoger Metallverb. d. Auflösen u. Krystallisierenlassen derselben in geschmolzenen Metallen.

Röttgen, A.

1895. 8. 302. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd (m. P. Jannasch).
1895. 9, 267. Quantitative Bestimmung des Fluors durch Austreiben desselben als Fluorwasserstoffgas (m. P. Jannasch).

Rogers, Elliot Folger

1895. 10, 1. Neubestimmung des Atomgewichts von Zink. I. Analyse v. Zinkbromid (m. Th. W. Richards).

Rohland, Paul

1897. 15, 412. Das Verhalten einiger Salze d. Platinchlorwasserstoffsäure.
1898. 16, 305. Das Verhalten einiger Salze d. Platinchlorwasserstoffsäure. II.
1898. 18, 322. Einige Reaktionen in Methylalkohol und Aceton.
1898. 18, 327. Der Lösungsdruck einiger Haloidsalze.
1899. 21, 28. Hydratation d. Calciumoxyds.
1899. 21, 37. Über das Chromichlorid.
1902. 29, 159. Chromichlorid.
1902. 31, 158. Plastizität d. Tone.
1902. 31, 437. Ursachen der Beeinflussung der Hydratationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reaktionen durch positive und negative Katalysatoren.
1903. 35, 194. Die zweite anhydrische Modifikation des Calciumsulfats.
1903. 35, 201. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge einiger Sulfate.
1903. 36, 332. Die erste anhydrische Modifikation des Calciumsulfats.
1904. 38, 311. Über einen Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats.
1904. 40, 182. Reaktionsfähigkeit des Calciumsulfats in kolloidalen Medien.
1904. 41, 325. Das Faulen der Tone.

Rohn, E.

1903. 34, 448. Gewichtsanalytische Bestimmungsmethode des Selens (mit A. Gutbier).

Rohrer, Rudolf

1894. 7, 137. Einwirkung v. Ferrisulfat auf Jodkalium und Jodwasserstoff (m. K. Seubert).
1894. 7, 393. Einwirkung v. Ferriacetat auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff (m. K. Seubert).

Romanoff, L.

1896. 13, 29. Die Löslichkeit v. Blei u. Wismut in Zink. Nachweis einer kritischen Temperatur (m. W. Spring).

Rose, Ed.

1895. 9, 194. Metalltrennungen in einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom (m. P. Jannasch).

Rosenheim, Arthur

1892. 1, 313. Neue Bestimmungsmethode der Vanadinsäure (m. C. Friedheim).
1893. 4, 352. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. I. Verhalten der Oxalsäure gegen Wolframsäure, Molybdänsäure und Vanadinsäure.
1894. 7, 176. Schwefligmolybdänsaure Salze.
1895. 11, 175, 225. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. II. Tonerde-, Chrom- u. Eisenalkalioxalate.

Rosenheim, Arthur

1897. **15**, 180. Schwefligmolybdänsaure Salze. II.
1897. **15**, 283. Die Wertigkeit des Berylliums (m. P. Woge).
1897. **16**, 76. Über Manganimolybdate (m. H. Itzig).
1898. **17**, 35. Über Kobaltoxydnitrite u. einige Kobaltnitrocyanverbindungen (m. J. Koppel).
1898. **18**, 331. Einige Pyridinbasen des vierwertigen Palladiums (mit Th. A. Maass).
1899. **20**, 281. Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. III. (m. H. Lienau, K. Bierbrauer und M. Platsch).
1899. **21**, 1. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. IV. (m. M. Platsch).
1899. **21**, 122. Zur Kenntnis d. Osmiums. I. (m. E. A. Sasserath).
1899. **23**, 28. Komplexe Palladiumsalze (m. H. Itzig).
1900. **24**, 420. Zur Kenntnis d. Osmiums. II.
1900. **25**, 72. Die unterschwefligsauren u. schwefligsauren Alkalidoppelsalze des Silbers und Kupfers (m. S. Steinhäuser).
1900. **25**, 103. Doppelverbindungen von Ammoniumthiosulfat mit Silber- und Kupferhalogenüren (m. S. Steinhäuser).
1900. **26**, 239. Doppelverbindungen d. vierwertigen Titans (m. O. Schütte).
1901. **27**, 280. Metalldoppelrhodanide u. die Eisenrhodanreaktion (m. R. Cohn).
1901. **28**, 167. Rhodanide des vierwertigen Titans (m. R. Cohn).
1901. **28**, 171. Alkalidoppelnitrite des Quecksilbers u. Zinks (m. R. Oppenheim).
1901. **28**, 337. Die „roten“ Alkalichromoxalate (m. R. Cohn).
1902. **32**, 84. Quantitative Trennung von Zink u. Kobalt (m. E. Huldschinsky).
1902. **32**, 181. Fällung von Ammoniumvanadat durch Chlorammonium.
1903. **34**, 62. Thiocarbamidverbindungen einwertiger Metallsalze (mit W. Loewenstamm).
1903. **34**, 427. Hydrate der Molybdänsäure und einige ihrer Verbindungen (m. A. Bertheim).
1903. **35**, 424. Verbindungen des Thoriums (m. V. Samter und J. Davidsohn).
1903. **37**, 314. Die Hydrate der Molybdänsäure. II. (mit J. Davidsohn).
1903. **37**, 394. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. I. (mit W. Loewenstamm).
1904. **39**, 170. Komplexsalze des vierwertigen Zinns (m. H. Aron).
1904, **39**, 175. Ferriacetoverbindungen (m. P. Müller).
1904. **41**, 231. Die Bildung von Komplexsalzen bei Thiosäuren. Die thioglykolsauren Salze (m. J. Davidsohn).
1905. **43**, 34. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. II. (m. W. Levy).
1905. **46**, 311. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. I. (m. H. J. Braun).
1906. **48**, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. W. Vogelsang und M. Koss).
1906. **49**, 1. Verbindungen des Thiokarbamids und Xanthogenamids mit Salzen des einwertigen Kupfers (m. W. Stadler).
1906. **49**, 13. Die Thiokarbamidverbindungen zweiwertiger Metallsalze (mit V. J. Meyer).

Rosenheim, Arthur

1906. **49**, 28. Die Absorptionsspektra von Lösungen isomerer komplexer Kobaltsalze (m. V. J. Meyer).

1906. **49**, 148. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. II. (m. M. Koss).

1906. **50**, 297. Einwirkung von flüssigem Ammoniak auf einige Metallsäureanhydride (m. F. Jacobsohn).

1906. **50**, 320. Darstellung von Molybdänsäuredihydrat.

Roszkowski, Jan.

1896. **14**, 1. Über organische Verbindungen, welche die Bildung der unlöslichen Hydrate v. Eisen, Nickel und Kupfer verhindern.

Roth, Karl

1902. **29**, 177. Metalldestillation und destillierte Metalle (m. G. W. A. Kahlbaum und Ph. Siedler) (Berichtigung **30**, 144).

Rothmund, V.

1902. **31**, 136. Bildung von Calciumcarbid.

Rubenbauer, Jacob

1902. **30**, 331. Löslichkeit von Schwermetallhydraten in Natron.

Rudorf, George

1901. **27**, 58. Einwirkung der Hitze auf übermangansaures Kalium.

1903. **37**, 177. Vergleichende Studien im periodischen System. — Die verschiedenen Verbindungsstufen d. Elemente.

Rücker, K.

1899. **21**, 96. Über komplexe Kobaltammoniakverbindungen (m. A. Werner).

Rüdorff, Fr.

1893. **3**, 370. Antwort auf H. Classens Bemerkung über Elektrolyse.

Ruer, Rudolf

1904. **42**, 87. Das Verhalten einiger Zirkonsalze und die Konstitution des neutralen Zirkonsulfats.

1905. **43**, 85. Die Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde.

1905. **43**, 282. Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd.

1905. **46**, 449. Zur Kenntnis der Zirkonschwefelsäuren (m. M. Levin).

1905. **46**, 456. Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde.

1906. **49**, 365. Bleioxychloride.

1906. **50**, 265. Die verschiedenen Modifikationen des Bleioxyds.

Rüttmann, E.

1899. **22**, 285. Über Arsenduodeciwolframsäure, Arsenluteowolframsäure und ihre Spaltungsprodukte (m. F. Kehrmann).

Ruff, Otto

1905. **47**, 190. Das Nitrosylfluorid (NOF) (m. K. Stäuber).

Rumpf, O.

1896. **14**, 42. Über Sulfoxyarsenate (m. R. F. Weinland).

Rupp, Erwin

1902. **32**, 359. Chlorentwickler u. Salzsäureelektrolysator f. Vorlesungszwecke.

1902. **32**, 362. Jodometrische Bestimmung von Wismut als Chromat (mit G. Schaumann).

Rupp, Erwin
1903. 33, 156. Jodometrie des Thalliums als Chromat.
1904. 38, 107. Neuer Spektralflammenbrenner und Gassammelwanne für Vorlesungszwecke.

Ruppin, Ernst
1904. 38, 117. Bestimmung der im Meerwasser gelösten Gase.
1906. 49. 190. Bestimmung der elektrischen Leitfähigkeit des Meerwassers.

Russ, Franz
1902. 31, 42 u. 373. Nioboxalsäure.
1904. 41, 216. Tonerdehydrat. I. Die Zersetzung v. Natriumaluminatlösungen.

Rutten, G. M.
1902. 30, 342. System: Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser (mit J. M. van Bemmelen).

Rydberg, J. R.
1896. 14, 66. Studien über die Atomgewichtszahlen.

S

Sabanejeff, A.
1897. 14, 355. Über die Nichtexistenz d. kolloidalen Wolframsäure.
1898. 17, 480. Strukturisomerie b. anorganischen Verbindungen. I. Isomerie d. Ammonium-, Hydroxylamin- u. Hydrazinsalze.
1899. 20, 21. Einige anorganische Hydrazinsalze und die Darst. d. Stickstoffwasserstoffsäure.

Sacher, Julius Friedrich
1901. 28, 385. Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxyd und Bleichlorid.

Sachs, J.
1892. 1, 405. Eine neue Bildungsweise basischer Kupfersulfate (m. L. Marchlewski).
1892. 2, 175. Studien über Roussins Salz (m. L. Marchlewski).

Sack, M.
1903. 34, 286. Entstehung u. Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation.
1903. 35, 249. Bibliographie der Metallegierungen.

Sahmen, R.
1906. 49, 301. Kupfer-Cadmiumlegierungen.

Salinger, Max
1903. 33, 322. Manganite.

Saltar, J. Coleman
1893. 3, 415. Elektrolytische Trennungen (m. E. F. Smith).

Samelson, Minna
1900. 24, 65. Über Permanganmolybdate. I. (m. C. Friedheim).

Samter, V.
1903. 35, 424. Verbindungen des Thoriums (m. A. Rosenheim u. J. Davidsohn).

Sargent, George W.
1894. 6, 384. Die Einwirkung v. Phosphorpentachlorid a. Molybdänsäure (m. E. F. Smith).

Sasserath, Edward A.
1899. 21, 122. Zur Kenntnis d. Osmiums (m. A. Rosenheim).

Schaefer, Emil
1904. 38, 142. Beiträge zur Kenntnis der Wolframverbindungen.

Schäfer, Hans
1905. 45, 293. Untersuchungen über die Elektroaffinität der Anionen. I. Das Oxalat-Ion (m. R. Abegg).

Schaumann, G.
1902. 32, 362. Jodometrische Bestimmung v. Wismut als Chromat (m. E. Rupp).

Scheele, Carl von
1898. 17, 310. Praseodym u. seine wichtigsten Verbindungen. I.
1898. 18, 352. Praseodym u. dessen wichtigste Verbindungen. II.
1901. 27, 53. Zur Kenntnis des Praseodyms.

Scheffler, W.
1898. 20, 1. Eine Methode z. Best. d. Fluors neben Kohlensäure u. d. Fluorgehalt v. einigen Zähnen (m. W. Hempel).

Scheller, Alfred
1906. 48, 112. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation (m. E. Müller).

Scheuer, Anton
1897. 16, 284. Übervanadinsaure Salze.

Schiff, Hugo
1894. 7, 91. Phosphorpentachlorid und Wolframtrioxyd.
1905. 43, 304. Krystallisiertes Chromiphosphat.

Schlegelmilch, Fr.
1902. 30, 134. Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle (m. R. F. Weinland).

Schlötter, Max
1903. 37, 164. Reduktion von Alkalibromaten mit Hydrazin- und Hydroxylaminsulfat.
1903. 37, 172. Gasvolumetrische Bestimmung von Bromaten.
1904. 38, 184. Die Reduktion von Alkalijodaten und -chloraten mit Hydrazinsulfat.
1905. 45, 270. Überführung des Kaliumchlorats in das Jodat durch Jod in Gegenwart von Salpetersäure.

Schmid, Ernst
1892. 2, 451. Methode zur Bestimmung eines Sauerstoffgehaltes im Blei (m. G. Lunge).

Schmid, Hans
1905. 44, 37. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure (mit R. F. Weinland).

Schmidt, Josef
1902. 31, 146. Berechnung der Atomgewichte.

Schmidt, F. W.
1892. 1, 353. Läßt sich Arsen als Arsenwasserstoff quantitativ verflüchtigen?
1892. 2, 235. Atomgewichtsbestimmungen von Nickel (m. G. Krüss).
1893. 3, 421. Die Einwirkung v. Chlor u. Brom auf Gold (m. G. Krüss).
1895. 9, 418. Einige cyanhaltige Doppelsalze des Silbers und Quecksilbers.

Schmidt, F. W.
1895. 9, 274. Metalltrennungen in einem Chlorwasserstoffstrome (mit P. Jannasch).

Schmucker, Samuel C.
1893. 5, 199. Elektrolyt. Trennung d. Metalle der zweiten Gruppe.

Schmujlow, W.
1897. 15, 18. Molekulargewichtsbestimmungen in Pyridin (m. A. Werner).

Schneider, E. A.
1892. 1, 348. Über die Konstitution einiger Glimmer und Chlorite (mit F. W. Clarke).
1892. 3, 78. Über das Verhalten d. Kolloide in organischen Lösungsmitteln (Organosole) bei der kritischen Temperatur d. Lösungsmittels.
1893. 5, 80. Über die wasserlösliche Form des Goldpurpurs.
1893. 5, 84. Über phosphorsaures Eisenoxyd.
1894. 7, 339. Über kolloidales Silber.
1894. 7, 358. Einwirkung v. Phosphortrichlorid a. Magnesiumnitrid.
1894. 7, 386. Abscheidung der Phosphorsäure als phosphorsaures Alkali aus den Phosphaten des Kalks und Eisenoxyds.
1894. 8, 81. Chemie des Titans.
1894. 8, 98. Die Einwirkung von trockenem Chlorwasserstoff auf Serpentin.

Schoene, G.
1896. 13, 38. Untersuchungen über den Stahl. I. Das Karbid d. geglühten Stahls (m. F. Mylius u. F. Foerster).

Schottländer, P.
1894. 7, 343. Triammoniumphosphat und der qualitative Nachweis des Magnesiums.

Schou, Dagmar
1896. 13, 36. Ein neues Doppelsalz des Platosemidiammins.

Schröder, E.
1897. 14, 432. Trennung des Tellurs v. Antimon (m. W. Muthmann).

Schröder, Johannes
1905. 44, 1. Pyridin als Lösungs- und Jonisierungsmittel für anorganische Metallsalze.

Schück, Bernhard
1906. 50, 1. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen (m. H. Grossmann).
1906. 50, 21. Einige Äthylendiammoniumdoppelsalze (m. H. Grossmann).

Schüller, A.
1904. 40, 385. Zur Kenntnis der Natriumamalgame.

Schürger, Johann
1900. 25, 425. Calciumamalgam.

Schuller, Alois
1903. 37, 69. Destillation in luftleeren Quarzgefäßen.

Schultze, Hermann S.
1899. 20, 323. Über die Elektrolyse von geschmolzenem Chlorzink.
1899. 20, 333. Das Leitvermögen von geschmolzenem Chlorzink.

Schulze, Julius
1895. 10, 148. Einige Schwermetallsalze d. Chromsäure und Bichromsäure.

Schumann, Hans
1899. **23**, 43. Die Einwirkungsprodukte von Schwefeldioxyd auf Ammoniak.
Schütte, Otto
1900. **26**, 239. Doppelverbindungen d. vierwertigen Titans (m. A. Rosenheim).
Schwarz, Fritz
1895. **9**, 249. Eine neue Polyphosphorsäure $H_8P_6O_{10}$ u. einige Verbindungen derselben.
Scoville, W. S.
1895. **10**, 256. Redukt. v. Selensäure d. Bromwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).
Seidel, O.
1896. **14**, 106. Zur Kenntnis der Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen (mit F. Foerster).
Sementschenko, A. A.
1898. **19**, 385. Über ein Hydrat d. Lithiumbromocuprits (m. N. S. Kurnakow).
Sen, Jatindranâth
1903. **33**, 197. Zersetzung der Merkurammoniumsalze unter dem Einfluſs der Wärme.
Seubert, Karl
1892. **2**, 434. Über Thallosulfit (m. M. Elten).
1893. **4**, 44. Zur Kenntnis d. basischen Metallsulfite (m. M. Elten).
1893. **5**, 334. Die Einwirkung von Ferrisalzen auf Jodide.
1893. **5**, 339. 411. Die Einwirkung v. Eisenchlorid auf Jodkalium und Jodwasserstoff (m. A. Dorrer).
1894. **7**, 137. Einwirkung von Ferrisulfat auf Jodkalium u. Jodwasserstoffsäure (m. R. Rohrer).
1894. **7**, 393. Einwirkung von Ferriacetat auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff (m. R. Rohrer).
1895. **8**, 296. Die acidimetrische Bestimmung d. Molybdänsäure (m. W. Pollard).
1895. **8**, 434. Das Atomgewicht des Molybdäns (m. W. Pollard).
1895. **9**, 212. Einwirkung von Eisenchlorid auf Metalljodide (m. K. Gaab).
1895. **9**, 329. Nachruf a. Lothar Meyer.
1895. **9**, 334. Zur Geschichte des periodischen Systems.
1896. **13**, 229. Die Einheit der Atomgewichte.
1903. **33**, 246. Stellung des Tellurs im natürlichen System der Elemente.
1903. **35**, 45. Der Bericht der Internationalen Atomgewichtskommission von 1903. Entgegnung an Herrn W. Ostwald.
1903. **35**, 205. Notiz über das wahrscheinliche Atomgewicht des Tellurs und über Atomgewichtsrechnungen überhaupt.
1906. **50**, 53. Zur Kenntnis der Chromsäure als Oxydationsmittel. I. (mit J. Carstens).
Shields, John
1895. **10**, 178. Die Okklusion von Sauerstoff u. Wasserstoff d. Platinschwarz (m. L. Mond und W. Ramsay).
1897. **16**, 325. Die Okklusion von Wasserstoff und Sauerstoff d. Palladium (m. L. Mond und W. Ramsay).
Shinn, Owen L.
1893. **4**, 381. Einwirkung von Ammoniakgas auf Wolframylchlorid (mit E. F. Smith).

Shinn, Owen L.

1894. **7**, 47. Die Einwirkung von Molybdändioxyd auf Silbersalze (mit E. F. Smith).

Siedler, Philipp

1902. **29**, 177. Metalldestillation und destillierte Metalle (m. G. W. A. Kahlbaum und K. Roth). (Berichtigung **30**, 144).

Siegrist, J.

1900. **26**, 273. Die Geschwindigkeit der elektrolytischen Abscheidung von Kupfer bei Gegenwart von Schwefelsäure.

Siemens, A.

1904. **41**, 249. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen.

Sieverts

1899. **23**, 204. Die Elektrolyse von Alkalichloridlösungen mit Diaphragma. Versuche mit Kohlenanoden (m. F. Foerster und F. Jorre).

Sjollema, B.

1904. **42**, 127. Reduktion von Perchlorat auf nassem Wege.

Skrabal, A.

1904. **38**, 319. Die Darstellung zweier Natriumferrisulfate.
1904. **42**, 1. Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion.
1904. **42**, 60. Die Primäroxydtheorie der Oxydationsprozesse.

Skirrow, F. W.

1903. **33**, 25. Oxydation d. elektrolytisch abgeschiedenes Fluor.

Smith, D. P.

1903. **37**, 332. Die Einwirkung von Titansäureanhydrid auf Natriumcarbonat.

Smith, Edgar F.

1892. **1**, 360. Die Einwirkung v. metall. Molybdän u. Wolfram auf Lösungen von Silber, Gold und anderen Metallen.
1892. **1**, 364. Das Atomgewicht des Cadmiums (m. W. S. Lorimer).
1893. **3**, 415. Elektrolytische Trennungen (m. J. C. Saltar).
1893. **4**, 96. Elektrolytische Trennung des Quecksilbers von Wismut (mit J. B. Moyer).
1893. **4**, 236. Einwirkung der Haloidsäuren in Gasform auf Molybdänsäure (m. V. Oberholtzer).
1893. **4**, 267. Elektrolytische Trennungen (m. J. B. Moyer).
1893. **4**, 273. Die elektrolytische Trennung des Kupfers von Antimon (mit D. L. Wallace).
1893. **4**, 374. Die Einwirkung von Ammoniakgas auf Molybdänylchlorid (mit V. Lenher).
1893. **4**, 381. Einwirkung von Ammoniakgas auf Wolframylchlorid (mit O. L. Shinn).
1893. **5**, 13. Ein krystallinisches wolframsaures Chromoxyd (m. H. L. Dieck).
1893. **5**, 63. Die Einwirkung verschiedener Gase auf metallisches Molybdän und Wolfram (m. V. Oberholtzer).
1893. **5**, 197. Trennung des Kupfers von Wismut.
1893. **5**, 280. Über das Atomgewicht d. Molybdäns (m. Ph. Maas).
1893. **6**, 40. Elektrolytische Trennungen.
1893. **6**, 43. Elektrochemische Notizen.

Smith, Edgar F.

1894. **6**, 380. Doppelbromüre v. Palladium (m. D. L. Wallace).
1894. **6**, 384. Die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Molybdänsäure (m. G. W. Sargent).
1894. **7**, 41. Die Einwirkung von Salzsäuregas auf vanadinsaures Natron (m. J. G. Hibbs).
1894. **7**, 47. Die Einwirkung von Molybdändioxyd auf Silbersalze (mit O. L. Shinn).
1894. **7**, 82. Die Verwendung v. Quecksilberoxyd bei der Analyse (m. P. Heyl).
1894. **7**, 96. Versuche m. Niob- u. Tantaloxyd (m. Ph. Maas).
1894. **7**, 351. Über Molybdänamide (m. H. Fleck).
1894. **8**, 198. Atomgewicht des Wolframs (m. M. E. Pennington).
1894. **8**, 205. Atomgewicht des Wolframs (m. En. D. Desi).
1894. **8**, 207. Die spez. Wärme des Wolframs (m. A. W. Grodspeed).

Sobelew, M.

1895. **12**, 16. Über einige physikalische Eigenschaften der Phosphor-*12*-Wolframsäure.

Söderbaum, H. G.

1894. **6**, 45. Zur Konstitution der Platosooxalylverbindungen.

Sommer, K.

1897. **15**, 42. Über geschwefelte Arsenmolybdänate.

Sommerlad, Hermann

1897. **15**, 173. Versuche zur Herstellung von Sulfantimoniten u. Sulfarseniten des Silbers auf trockenem Wege.
1898. **18**, 420. Darstellung von Sulfantimoniten u. Sulfarseniten des Silbers, Kupfers und Bleis auf trockenem Wege.

Sörensen, S. P. L.

1893. **5**, 354. Kritische Präparatenstudien.
1894. **7**, 33. Kritische Präparatenstudien. II. Darst. v. Ammoniumnitrit.
1895. **11**, 1. Kritische Präparatenstudien. III.
1895. **11**, 305. Kritische Präparatenstudien. IV. Darst. v. reinen Strontianverbindungen.
1906. **48**, 441. Eine neue mit Magnus' grünem Salze isomere, rote Verbindung (m. S. M. Jörgensen).

Speeketer, Heinrich

1899. **21**, 272. Eine quantitative elektrolytische Trennungsmethode d. Halogene, Chlor, Brom, Jod.

Spencer, James Frederick

1905. **44**, 379. Beiträge zur Kenntnis der Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen u. ihrer Oxydationsgleichgewichte. II. Über die gegenseitigen Beziehungen d. Wertigkeitsstufen d. Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs (mit R. Abegg).
1905. **46**, 406. Zur Kenntnis der Thalliumoxalate (m. R. Abegg).

Speransky, A.

1899. **20**, 23. Hydrazoniumsulfite (m. A. Sabanejeff).

Sperber, Joachim

1896. **14**, 164. Berechnung v. Dissoziations- u. Verbindungswärmen auf Grund einer Ansicht von Valenz u. Affinität.

Sperber, Joachim

1897. **14**, 374. Berechnung d. Ausdehnungskoëffizienten d. Gase auf Grund meiner Theorie von der Valenz.

1897. **15**, 281. Notiz über die Dissoziationswärme des Jods.

Spiegel, Leopold

1902. **29**, 365. Neutralaffinitäten.

Spitzer, Fritz

1906. **50**, 321. Über anodische Oxydbildung und Passivität (m. E. Müller).

Spring, W.

1892. **1**, 240. Über die Möglichkeit des Gaszustandes für gewisse Metalle bei einer unter dem Schmelzpunkte liegenden Temperatur.

1892. **2**, 195. Die Entwässerung von Kupferoxydhydrat und einiger seiner basischen Verbindungen b. Gegenwart v. Wasser (m. M. Lucion).

1894. **6**, 176. Eine Prioritätseinwendung gegen M. Carey Lea.

1894. **7**, 371. Die Umwandlung des schwarzen Quecksilbersulfides in rotes und die Dichte und spez. Wärme beider Körper.

1895. **8**, 424. Farbe, spez. Gewicht und Oberflächenspannung v. Wasserstoffsuperoxyd.

1895. **9**, 205. Die spez. Wärme des Wasserstoffsuperoxyds.

1895. **10**, 161. Untersuchungen über die Zersetzungsbedingungen des Wasserstoffsuperoxyds.

1895. **10**, 185. Über ein Hydrat d. Arsentrisulfids u. seine Zersetzung d. Druck.

1895. **11**, 160. Einfluſs d. Zeit auf das Zusammenschweiſsen gepreſster Kreide.

1896. **12**, 253. Die Farbe d. Alkohole im Vergleich m. der d. Wassers.

1896. **13**, 19. Über die Durchsichtigkeit der Lösungen farbloser Salze.

1896. **13**, 29. Die Löslichkeit v. Blei und Wismut in Zink. Nachweis einer kritischen Temperatur (m. L. Romanoff).

1901. **27**, 308. Das spezifische Gewicht des Kupferjodürs.

Spruck, W.

1899. **21**, 201. Äthylendiamin- und Propylendiaminverbindungen von Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

Stadler, Wilhelm

1906. **49**, 1. Verbindungen des Thiokarbamids und Xanthogenamids mit Salzen des einwertigen Kupfers (m. A. Rosenheim).

Stäuber, Kurt

1905. **47**, 190. Das Nitrosylfluorid (NOF) (m. O. Ruff).

Stanek, Vl.

1898. **17**, 117. Über einige Schwefelsalze.

Stange, Martin

1896. **12**, 444. Über einige Metallverbindungen der Triphosphorsäure.

Staudenmaier, Ludwig

1893. **5**, 383. Über einige Alkaliorthophosphate.

1895. **10**, 189. Untersuchungen über das Tellur.

Steiger, George

1899. **23**, 135. Die Einwirkung von Ammoniumchlorid a. Analcim u. Leucit (m. F. W. Clarke).

1900. **24**, 139. Einwirkung v. Ammoniumchlorid a. Natrolith, Skoleeit, Prehnit und Pectolith (m. F. W. Clarke).

Sturm, E.

1905. **46**, 217. Die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes (mit G. W. A. Kahlbaum).

Suchy, R.

1901. **27**, 152. Pyrochemische Daniellketten.

Šule, Ot.

1896. **12**, 89. Das sogenannte elektrolytische Silbersuperoxyd.
1896. **12**, 180. Über das sog. elektrolytische Silbersuperoxyd (Nachschrift).
1898. **19**, 332. Verflüchtigung des Osmiums als OsO_4 im Luft- oder Sauerstoffstrome.
1900. **24**, 305. Über das sogenannte elektrolytische Silbersuperoxyd.
1900. **25**, 399. Löslichkeit der Quecksilberhaloidsalze insbesondere des Quecksilberjodids in organischen Lösungsmitteln.

Syngros, Kyriakos L.

1893. **5**, 129. Verbindungen des Hydroxylamins mit Metallcarbonaten (mit H. Goldschmidt).

T

Tafel, Julius

1902. **31**, 289. Elektrolytische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure.

Tammann, G.

1897. **15**, 319. Die Hydrate d. Magnesiumplatincyanürs u. deren Löslichkeit (m. H. Baron Buxhoevden).
1903. **37**, 303. Die Ermittelung der Zusammensetzung chemischer Verbindungen ohne Hilfe der Analyse.
1903. **37**, 448. Einfluſs des Druckes auf die Umwandlungstemperaturen des Eisens.
1904. **40**, 54. Einfluſs des Druckes auf den Schmelzpunkt des Zinns und des Wismuts.
1904. **42**, 353. Die Legierungen des Kobalts und Nickels (m. W. Guertler).
1905. **43**, 215. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze (mit K. Hüttner).
1905. **43**, 370. Die Wirkung von Silicium auf Metatitansäurehydrat.
1905. **44**, 131. Die Legierungen des Antimons und Wismuts (m. K. Hüttner).
1905. **45**, 24. Die Anwendung der thermischen Analyse in abnormen Fällen.
1905. **45**, 205. Die Legierungen d. Nickels u. Kobalts mit Eisen (m. W. Guertler).
1905. **47**, 136. Mangan-Eisenlegierungen (m. M. Levin).
1905. **47**, 163. Die Verbindungen des Eisens mit Silicium (m. W. Guertler).
1905. **47**, 289. Die Anwendung der thermischen Analyse. III.
1906. **48**, 53. Aluminium-Antimonlegierungen.
1906. **49**, 93. Die Silicide des Nickels (m. W. Guertler).
1906. **49**, 113. Die Fähigkeit der Elemente miteinander Verbindungen zu bilden.
1906. **49**, 320. Das Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel (m. W. Treitschke).

Tanatar, S.

1900. **26**, 345. Über Perborate.
1901. **27**, 304. Bleisuboxyd.
1901. **27**, 432. Cadmiumquadrantoxyd.
1901. **27**, 437. Wismutsuboxyd.
1901. **28**, 255. Molekularverbindungen des Wasserstoffsuperoxyds m. Salzen.
1901. **28**, 331. Das sogenannte Silberperoxynitrat.

Tapuach, M.

1906. **49**, 437. Chlorostibanate von Dichlorosalzen (m. P. Pfeiffer).

Terwogt, P. C. E. M., siehe Meerum Terwogt.

Thiel, A.

1898. **19**, 97. Die Bestimmung von Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen (m. F. W. Küster).
1899. **21**, 73. Die Bestimmung von Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen (m. F. W. Küster).
1899. **21**, 116. Ein neues Hydrat d. Kaliumferrosulfats und über die Löslichkeitsverhältnisse der verschiedenen Hydrate dieses Salzes (m. F. W. Küster).
1899. **21**, 401. Das Schmelzen v. Natriumhyposulfit, ein Beitrag z. Kenntnis d. Hydrate (m. F. W. Küster).
1899. **22**, 424. Die Bestimmung d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. III. (m. F. W. Küster).
1899. **23**, 25. Das Potential des Silbers in Lösungen seiner gemischten Halogensalze (m. F. W. Küster).
1900. **24**, 1. Umkehrbare Elektroden zweiter Art mit gemischten Depolarisatoren.
1900. **25**, 319. Bestimmung der Schwefelsäure bei Gegenwart v. Eisen. IV. (m. F. W. Küster).
1903. **33**, 1. Vereinfachung der Bestimmung des Zinks als Sulfid.
1903. **33**, 129. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. III. Fällung gemischter Bromid- und Rhodanidlösungen durch Silber (m. F. W. Küster).
1903. **34**, 198. Bestimmung des Zinks als Sulfid (m. A. M. Kieser).
1903. **35**, 41. Trennung von Brom und Rhodan (m. F. W. Küster).
1903. **36**, 84. Bestimmung der Schwefelsäure bei Gegenwart von Zink.
1904. **39**, 119. Studien über das Indium (II. vorl. Mitt.). Bemerkungen z. Atomgewicht und Elektrochemisches.
1904. **40**, 280. Studien über das Indium. I. Abhandlung.
1906. **48**, 201. Flüchtigkeit des Indiumoxyds.

Thiele, Edmund

1892. **1**, 277. Dampfdichtebestimmungen v. Jod i. verschiedenen Atmosphären.
1894. **7**, 52. Über den Lösungszustand des Jods u. die wahrscheinliche Ursache d. Farbenunterschiede seiner Lösungen (m. G. Krüss).

Thiele, Hermann

1895. **11**, 78. Eine Atomgewichtsbestimmung des Kobalts (m. W. Hempel).

Thomas, S.

1897. **15**, 84. Der Gehalt an Fluorcalcium eines fossilen Elephantenknochens (m. J. M. van Bemmelen).

Thomsen, Julius

1895. **9**, 190. Systematische Gruppierung der chemischsn Elemente.
1895. **9**, 288. Über die mutmafsliche Gruppe inaktiver Elemente.
1895. **10**, 155. Die Farbe der Ionen als Funktion der Atomgewichte.
1895. **11**, 14. Experimentelle Untersuchung über das Atomgewichtsverhältnis zwischen Sauerstoff und Wasserstoff.
1895. **12**, 1. Experimentelle Untersuchung über die Dichte des Wasserstoffs und Sauerstoffs.
1897. **15**, 447. Das Atomgewicht des Aluminiums.
1903. **34**, 187. Methode zur Darstellung des bisher hypothetischen Kohlenmonosulfids, CS.
1904. **40**, 185. Die Verbrennungswärme organischer Verbindungen.

Thorne, N. C.

1905, **43**, 308. Die Fällung von Bariumbromid durch Bromwasserstoffsäure.

Thorpe, T. E.

1892. **1**, 5. Phosphoroxysulfid (m. A. E. Tutton).
1892. **1**, 318. Vorlesungsversuch zur Veranschaulichung von Kohlenstaubexplosionen.
1892. **3**, 63. Fluorsulfonsäure (m. W. Kirman).

Thugutt, St. J.

1892. **2**, 65. Mineralchemische Studien.

Tolloczko, St.

1901. **28**, 314. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper (m. L. Bruner).
1903. **35**, 23. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper. III. (m. L. Bruner).
1903. **37**, 455. Löslichkeit des Arseniks u. Molekularzustand seiner Lösung (m. L. Bruner).
1904. **41**, 407. Die Reduktion der gebundenen, festen Kohlensäure zu Kohlenstoff und über elektrochemische Veränderungen bei festen Stoffen (m. F. Haber).

Tower, O. F.

1906. **50**, 382. Die Löslichkeit von Stickoxyd und Luft in Schwefelsäure.

Traube, J.

1893. **3**, 11. Über die Molekularvolumina gelöster Alkalisalze und Säuren und deren Beziehung zu dem Atomvolumen der Elemente.
1894. **8**, 12. Das atomare und molekulare Lösungsvolumen.
1894. **8**, 77. Grundlagen eines neuen Systems d. Elemente.
1895. **8**, 323. Über die Ursache des osmotischen Druckes u. d. Ionisation (elektrolytischen Dissoziation).
1895. **8**, 338. Molekulargewichtsbestimmungen fester, flüssiger und gelöster Stoffe.
1903. **34**, 413. Die physikalischen Eigenschaften der Elemente vom Standpunkte der Zustandsgleichung von van der Waals.
1903. **37**, 225. Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen und flüssigen Materie.
1904. **38**, 399. Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen und flüssigen Materie.
1904. **40**, 372. Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume u. Gedanken über die Systematik d. Elemente.

Treadwell, F. P.
1898. **17**, 170. Löslichkeit der Bicarbonate des Calciums u. Magnesiums (mit M. Reuter).
1898. **18**, 418. Berichtigung.
1900. **26**, 104. Trennung des Zinks von Nickel (und Kobalt).
1900. **26**, 108. Qualitativer Nachweis von Kobalt nach Vogel.
1903. **37**, 326. Zur Nichtfällbarkeit des Magnesiums durch Ammoniak bei Gegenwart von Ammonsalzen.
1904. **38**, 92. Die Nichtfällbarkeit des Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösung (m. C. v. Girsewald).
1904. **39**, 84. Einige komplexe Cyankupfer-Ammoniakverbindungen (mit C. v. Girsewald).
1905. **47**, 446. Die Dichte des Chlorgases (m. W. A. K. Christie).
1906. **48**, 86. Zur quantitativen Bestimmung des Ozons (m. E. Anneler).

Treitschke, W.
1906. **49**, 320. Das Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel (m. G. Tammann).
1906. **50**, 217. Antimon-Cadmiumlegierungen.

Trenkner, C.
1903. **36**, 302. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (Entgegnung an K. Daniel und H. Leberle) (m. A. Gutbier).
1905. **45**, 166. Die Halogenverbindungen des Rutheniums (m. A. Gutbier).

Tschugaeff, L.
1905. **46**, 144. Komplex-Verbindungen der α-Dioxime.

Tubandt, C.
1905. **45**, 73. Zur Kenntnis der Nickelisalze. (Vorläufige Mitteilung).
1905. **45**, 368. Die alkalischen Kobaltoxydullösungen.

Tutton, A. E.
1892. **1**, 5. Phosphoroxysulfid (m. T. E. Thorpe).

U

Unger, Oskar
1895. **8**, 452. Schwermetallsalze d. Bichromsäure (m. G. Krüss).

Unruh, M. v.
1902. **32**, 407. Konstanten des Schwefelkohlenstoffs.
1902. **32**, 413. Molekulargewichtsbestimmungen fester und flüssiger Körper im Weinholdschen Vakuumgefäfs (m. H. Erdmann).
1902. **32**, 436. Gelbes Arsen (m. H. Erdmann).

Ussow, A.
1904. **38**, 419. Die Erstarrung und Umwandlung der Gemische von Silbernitrat mit Kaliumnitrat.

V

Vandenberghe, Ad.
1895. **10**, 47. Molybdändihydroxylchlorid.
1895. **11**, 385. Die Darstellung von reinem Molybdän.
1895. **11**, 397. Einwirkung einiger Gase auf erhitztes Molybdän.

Vanino, L.

1901. **28**, 210. Einwirkung von Mannit auf Wismutnitrat (m. O. Hauser).
1901. **28**, 219. Doppelsalze des Wismutrhodanids mit Rhodankalium (mit O. Hauser).
1904. **39**, 381. Wismuttetroxyd (m. O. Hauser).

Vèzes, M.

1897. **15**, 278. Über Platoplati-Additionsverbindungen.
1899. **20**, 230. Die Verflüchtigung d. Osmiums im Luft- oder Sauerstoffstrome.
1902. **32**, 464. Apparat z. Darstellung von reinem Wasserstoff (m. J. Labatut).

Vilmos, A.

1899. **21**, 145. Über Oxalatodiäthylendiaminkobaltisalze (m. A. Werner).

Voegelen, E.

1902. **30**, 325. Germaniumwasserstoff.

Vogel, Fritz

1903. **35**, 385. Untersuchungen über Nitrite.

Vogel, Otto

1893. **5**, 42. Die Anwendung der Leuchtgassauerstoffflamme zu spektralanalytischen Mineraluntersuchungen.

Vogel, Rudolf

1905. **45**, 11. Gold-Bleilegierungen.
1905. **46**, 60. Gold-Zinnlegierungen.
1906. **48**, 319. Gold-Zinklegierungen.
1906. **48**, 333. Gold-Cadmiumlegierungen.
1906. **50**, 145. Die Legierungen des Goldes mit Wismut und Antimon.

Vogelsang, Walter

1906. **48**, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. A. Rosenheim und M. Koss).

Volk, Conrad

1893. **5**, 75. Die Schwefelverbindungen d. Thoriums (m. G. Krüss).
1894. **6**, 161. Verbindungen der Thorerde m. Phosphorsäure u. Vanadinsäure.

Vondraček, Rudolf

1904. **39**, 24. Beitrag zur Erklärung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes.

W

Waegner, Anton

1904. **42**, 118. Über das Neodymoxyd.

Wagenknecht, W.

1904. **40**, 260. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd. Ein neues Verfahren zur Darstellung der Tellursäure (m. A. Gutbier).

Wagner, Julius

1898. **19**, 427. Über die Titerstellung in der Jodometrie.
1901. **27**, 138. Einteilung der acidimetrischen u. alkalimetrischen Indikatoren.

Walden, P.

1900. **23**, 373. Einige zusammengesetzte Rhodan- und Cyanverbindungen.
1900. **25**, 209. Anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel.
1902. **29**, 371. Anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel.
1902. **30**, 145. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel (m. M. Centnerszwer).

Walden, P. T.

1892. **3**, 208. Cäsiumbleibromide (m. H. L. Wells).
1893. **5**, 266. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide von Cäsium u. Cadmium (m. H. L. Wells).
1893. **5**, 304. Cäsiumkupferbromide (m. H. L. Wells).
1894. **7**, 331. Doppelchloride u. -bromide v. Cäsium, Kalium u. Ammonium mit dreiwertigem Eisen sowie Beschreibung zweier Ferro-Ferridoppelbromide.

Walker, Claude F.

1897. **14**, 423. Anwendung der Jodsäure bei der Analyse von Jodiden (m. F. A. Gooch).
1897. **16**, 99. Titration v. Natriumthiosulfat mit Jodsäure.
1898. **19**, 194. Anwendung des Jods b. d. Analyse d. Alkalien und Säuren (m. D. H. N. Gillespie).

Wallace, Daniel L.

1893. **4**, 273. Die elektrolyt. Trennung d. Kupfers v. Antimon (m. E. F. Smith).
1894. **6**, 380. Doppelbromüre v. Palladium (m. E. F. Smith).

Warschauer, Friedrich

1903. **36**, 137. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate.

Warwick, Hill Sloane

1892. **1**, 285. Elektrolyse von Metallformiaten.

Way, Arthur Fitch

1899. **21**, 389. Trennung d. Eisens v. Chrom, Zirkon u. Beryllium d. Einwirkung v. gasförmiger Salzsäure a. d. Oxyde (m. F. S. Havens).

Weber, Oskar H.

1899. **21**, 305. Über die Änderung der freien Energie bei geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Metalle.

Wedekind, E.

1903. **33**, 81. Zur Kenntnis der Darstellung von Zirkonerde.
1905. **45**, 385. Die Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium.

Wegscheider, Rudolf

1906. **49**, 441. Vorlesungsversuch über Kobaltnitrite.

Weingarten, P.

1895. **8**, 352. Quantitative Bestimmung d. Wassers i. Silikaten (m. P. Jannasch).
1895. **8**, 356. Die Zusammensetzung und Konstitution des Vesuvians (mit P. Jannasch).
1895. **11**, 37. Die quantitative Bestimmung des Wassers in Silikaten nach der Boraxmethode (m. P. Jannasch).
1895. **11**, 40. Die chem. Zusammensetzung u. Konstitution d. Vesuvians und Wiluits (m. P. Jannasch).

Weinland, R. F.

1896. **14**, 42. Über Sulfoxyarsenate (m. O. Rumpf).
1897. **15**, 42. Über geschwefelte Arsenmolybdänate (m. K. Sommer).
1898. **17**, 409. Die Reduktion d. Thiosulfate z. Sulfiten d. einige Salze in alkalischer Lösung (m. A. Gutmann).
1899. **20**, 30. Fluorjodate (m. O. Lauenstein).
1899. **20**, 40. Über Fluormanganite (m. O. Lauenstein).

Weinland, R. F.

1899. 20, 46. Einwirkung d. Fluorwasserstoffsäure a. Wismutsäure bzw. Kaliumbismutat (m. O. Lauenstein).
1899. 21, 43. Über fluorierte Phosphate, Sulfate, Selenate, Tellurate und Dithionate (m. J. Alfa).
1899. 22, 256. Fluorierte saure Jodate u. über ein fluoriertes Cäsiumperjodat (m. O. Köppen).
1899. 22, 266. Einige Doppelsalze v. Ferri- u. Aluminiumfluorid m. Fluoriden zweiwertiger Metalle (m. O. Köppen).
1900. 26, 322. Einwirkung von Natriumäthylat und Alkalien a. Arsenpentasulfid (m. P. Lehmann).
1901. 28, 45. Verbindungen der Tellursäure mit Jodaten, Phosphaten und Arsenaten (m. H. Prause).
1902. 30, 134. Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle (m. Fr. Schlegelmilch).
1904. 39, 296. Die aus dem grünen Chromchlorid(bromid)hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen (m. A. Koch).
1905. 44, 37. Chlorierte Antimoniate und die Meta-Chlorantimonsäure (mit H. Schmid).
1905. 44, 81. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren (m. W. Knöll).
1905. 45, 39. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniline (mit H. Lewkowitz).
1906. 48, 251. Zwei isomere Chromchloridsulfate (m. R. Krebs).
1906. 49, 157. Violette Chromisulfate (m. R. Krebs).

Weinschenk, E.

1896. 12, 375. Vergleichende Studien über die dilute Färbung der Mineralien.

Wells, H. L.

1892. 1, 85. Über Trihalogenverbindungen des Cäsiums (m. S. L. Penfield).
1892. 1, 442. Über Trihalogenverbindungen des Rubidiums und Kaliums (m. H. L. Wheeler).
1892. 2, 255. Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 301. Einige Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. der Alkalimetalle (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 304. Über Cäsium- und Rubidium-Chloraurate sowie -Bromaurate (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 402. Über die Cäsium-Mercurihalogenide.
1892. 3, 194. Über Cäsium- u. Kalium-Bleihalogenide (m. G. F. Campbell, P. T. Walden und A. P. Wheeler).
1893. 4, 117. Über die Ammoniumbleihalogenide (m. W. R. Johnston).
1893. 4, 128. Rubidiumbleihalogenide sowie Übersicht über die Doppelhalogenverbindungen des Bleis.
1893. 4, 335. Einige Doppelsalze von Bleitetrachlorid.
1893. 4, 341. Eine Methode z. quantitativ. Bestimmung v. Cäsium u. z. Darst. reiner Cäsium- u. Rubidiumverbindungen.
1893. 4, 346. Einige eigentümliche Halogenverbindungen des Kaliums und Bleis.

Wells, H. L.

1893. 5, 266. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium u. Cadmium (m. P. T. Walden).
1893. 5, 273. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium m. Zink u. Magnesium (m. G. F. Campbell).
1893. 5, 300. Cäsium-Kupferchloride (m. L. C. Dupee).
1893. 5, 304. Cäsium-Kupferbromide (m. P. T. Walden).
1893. 5, 306. Cäsiumkupferchlorüre.
1894. 6, 312. Thalliumtrijodid und seine Beziehung z. d. Trijodiden d. Alkalimetalle (m. S. L. Penfield).
1895. 9, 304. Einige Jodverbindungen des Bleis mit überschüssigem Jod.
1895. 10, 157. Doppelhalogensalze des Ammoniums m. einwertigem Kupfer (m. E. B. Hurlburt).
1895. 10, 181. Doppelsalze d. Cäsiumchlorids m. Chromtrichlorid und Uranylchlorid (m. B. B. Boltwood).
1895. 10, 434. Doppelfluoride von Cäsium und Zirkonium (m. H. W. Foote).

Wells, Roger, Clarke

1905. 47, 56. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor (mit Th. W. Richards).

Werner, Alfred

1892. 3, 267. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen.
1894. 8, 153. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. II.
1894. 8, 189. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. III. Beziehungen zwischen Koordinations- u. Valenzverbindungen.
1895. 9, 291. Über sogenannte amidochromsaure Salze (m. A. Klein).
1895. 9, 382. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. IV.
1896. 12, 46. Eine eigentümliche Klasse von Platinverbindungen und die sogenannten isomeren Platosoxalsäuren.
1896. 14, 21. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. V. Die Kobaltammoniakverbindungen und ihre Nomenklatur.
1896. 14, 28. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VI. Über 1—6 Dichlorotetramminkobaltisalze (Chloropraseosalze) (m. A. Klein).
1897. 15, 1. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VII. Über die Molekulargröſse anorganischer Salze (m. P. Ferchland, W. Schmujlow, A. Maiborn, M. Stephani).
1897. 15, 123. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VIII. Über die Anderson sche Reaktion (m. Fr. Fassbender).
1897. 15, 143. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. IX. Über Triammin- u. Diamminkobaltisalze.
1897. 15, 243. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. X. Über ammoniakalische Chromsulfocyanverbindungen und Stereoisomerie bei denselben (m. G. Richter).
1897. 16, 109. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XI. Komplexe Kobaltammoniakverbindungen (mit F. Beddow, A. Baselli und F. Steinitzer).
1897. 16, 245. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XII. Oxykobaltiake u. Anhydrooxykobaltiake (m. A. Mylius).

Werner, Alfred

1898. 16, 398. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIII. Über Sulfitokobaltamminverbindungen (m. H. Grüger).

1898. 17, 82. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIV. Über Molekülverbindungen d. Zinntetrahalogenide und Zinnalkyle (m. P. Pfeiffer).

1898. 19, 158. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XV. Über Chlorosalze.

1899. 21, 96. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVI. Über komplexe Kobaltammoniakverbindungen (m. F. Steinitzer und K. Rücker).

1899. 21, 145. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVII. Oxalatodiäthylendiaminkobaltisalze (m. A. Vilmos).

1899. 21, 201. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVIII. Äthylendiamin- u. Propylendiaminverbindungen von Salzen zweiwertiger Metalle (m. W. Spruck, W. Megerle u. J. Pastor).

1899. 21, 377. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIX. Über Platinoxalatoverbindungen (m. E. Grebe).

1899. 22, 91. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XX. Über Rhodanatokobaltiake und strukturisomere Salze (mit H. Müller, R. Klien und F. Bräunlich).

Wheeler, A. P.

1892. 3, 204. Cäsiumbleijodide (m. H. L. Wells).

Wheeler, H. L.

1892. 1, 442. Über Trihalogenverbindungen des Rubidiums u. Kaliums (mit H. L. Wells).

1892. 2, 255. Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).

1892. 2, 301. Einige Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. der Alkalimetalle (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).

1892. 2, 304. Über Cäsium- und Rubidium-Chloraurate sowie -Bromaurate (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).

1892. 2, 437. Über einige Alkalijodate.

1893. 3, 428. Doppelhalogenverbindungen des Tellurs mit Kalium, Rubidium und Cäsium.

1893. 4, 451. Doppelhalogenide von Arsen mit Cäsium u. Rubidium und einige Verbindungen des Arsentrioxyds mit den Halogeniden von Cäsium, Rubidium und Kalium.

1893. 5, 253. Doppelhalogenverbindungen des Antimons mit Rubidiums.

Wiede, O. F.

1895. 8, 318. Neue Nitrosoverbindungen des Eisens (m. K. A. Hofmann).

1895. 9, 295. Weitere Mitteilungen über Nitrosoverbindungen des Eisens (m. K. A. Hofmann).

1895. 11, 288. Neue Darstellungsmethoden d. Phenylesters d. Eisentetranitrososulfosäure. III. (m. K. A. Hofmann).

1895. 11, 379. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen (mit K. A. Hofmann).

Wiegand, C.

1900. **24**, 347. Halogenverbindungen d. Thalliums (m. R. J. Meyer).

Wiesler, Arthur

1901. **28**, 177. Zur Kenntnis der Metaphosphate.

Wild, Wilhelm

1904. **38**, 191. Bestimmung des Atomgewichts seltener Erden.
1906. **49**, 122. Quantitative Bestimmung v. Cyanaten neben Cyaniden.

Wilke-Dörfurt, Ernst

1906. **48**, 297. Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. W. Biltz).
1906. **50**, 67. Die Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. W. Biltz).

Williams, Robert S.

1906. **50**, 127. Antimon-Thalliumlegierungen.

Wilm, Theodor

1892. **2**, 51. Über einige Rhodiumsalze.
1893. **4**, 298. Notiz über Natriumplatincyanür.
1893. **4**, 300. Ein neues Vorkommen von palladiumhaltigem Gold im Kaukasus.
1893. **4**, 325. Über quecksilberhaltige Goldkristalle.

Wilson, W. E.

1903. **35**, 11. Verteilung von Schwefeldioxyd zwischen Wasser und Chloroform (m. J. Mc Crae).

Wimmenauer, Karl

1901. **27**, 1. Quantitative Bestimmung des Wismuts durch Elektrolyse.

Winkler, Clemens

1892. **1**, 84. Ein Vorlesungsversuch.
1893. **4**, 10. Über die vermeintliche Zerlegbarkeit v. Nickel u. Kobalt und die Atomgewichte dieser Metalle.
1893. **4**, 462. Zur Bestimmung der Atomgewichte v. Nickel u. Kobalt.
1894. **8**, 1. Die Atomgewichte von Nickel und Kobalt.
1895. **8**, 291. Die Atomgewichte von Nickel und Kobalt.
1898. **17**, 236. Atomgewichte von Nickel und Kobalt.

Winteler, F.

1903. **33**, 161. Die Bildung des Chlorkalks.

Winter, H.

1900. **25**, 6. Amalgame der Alkalimetalle (m. W. Kerp und W. Böttger).
1905. **43**, 228. Gelbes und rotes Arsentrisulfid. Ein Beitrag zur Kenntnis der Kolloide.

Wirtz, G.

1893. **4**, 284. Einwirkung der Molybdänsäure auf Phosphate d. Kaliums u. Natriums (m. C. Friedheim).

Wischin, Carl

1892. **3**, 153. Beiträge z. Kenntnis des Osmiums (m. H. Moraht).

Wittorf, N. M. von

1904. **39**, 187. Die Wirkung von Kieselsäureanhydrid auf die Schmelzen der Alkalicarbonate.
1904. **41**, 85. Das Schmelzpunktsdiagramm d. Gemische von N_2O_4 und NO.

Wöhler, Lothar

1902. **29**, 1. Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung (m. C. Engler).

Wöhler, Lothar

1903. **34**, 194. Vorlesungsversuch zur Demonstration der Massenwirkung (m. A. v. Dieterich).
1904. **40**, 423. Die Oxyde des Platins.
1905. **46**, 323. Die Oxyde des Palladiums (m. J. König).
1905. **47**, 353. Beitrag zur diluten Färbung d. Alkali- u. Erdalkalihalogenide (m. H. Kasarnowski).
1906. **48**, 203. Oxyde des Palladiums (m. J. König).

Woge, Paul

1897. **15**, 283. Die Wertigkeit des Berylliums (m. A. Rosenheim).

Wolff, Hermann

1905. **45**, 89. Einige Salze des Ceriums.

Wolkowicz, A.

1893. **5**, 264. Ozon im Sinne des periodischen Systems.

Woyczynski, Casimir von

1894. **6**, 310. Die künstliche Darstellung der dem Apatit und der Thomasschlacke analog zusammengesetzten Baryum- und Strontiumverbindungen.

Wyk, H. J. van

1902. **32**, 115. Hydrate der Überchlorsäure.
1906. **48**, 1. Untersuchungen über das System: Überchlorsäure u. Wasser.

Wyrouboff, G.

1901. **28**, 90. Bemerkungen zu der Abhandlung von H. P. Stevens über das Metathorium.
1902. **32**, 376. Letztes Wort über das Thoriummetoxyd.

Y

Youtz, Lewis A.

1903. **35**, 55. Studie über die quantitative Bestimmung des Antimons.
1903. **37**, 337. Untersuchung über d. quantitative Bestimmung d. Antimons. II

Z

Zahorsky, B.

1892. **3**, 34. Über Calciumoxychlorid.
1893. **4**, 100. Die Einwirkung von flüssigem Chlor auf Metallchloride (mit A. Classen).

Zawidzki, Jan v.

1899. **22**, 422. Über Rhodanatokobaltiake.

Żemczużnyj, S. F.

1906. **49**, 384. Zink-Antimonlegierungen.
1906. **49**, 400. Die Legierungen des Magnesiums mit Silber.

Sachregister.

A

2-Ammonium-*1*-*Hydro*-*1*-arsenat
Verh. g. Molybdänsäure, C. Friedheim, J. Meschoirer **6**, 36.
Ammonium-Beryllium (in Doppelsalzen) s. **Beryllium-Ammonium.**
Ammonium-Blei (in Doppelsalzen) s. **Blei-Ammonium.**
Ammonium-*per*-borat
E. J. Constam, J. C. Bennett **25**, 267.
Ammoniumborat-Hydrat
$(NH_4)_2O.2B_2O_3.5H_2O$, A. Atterberg **48**, 367.
$(NH_4)_2O.5B_2O_3.8H_2O$, A. Atterberg **48**, 367.
Ammoniumbromid
Einw. auf Quecksilberrhodanid (Hg^{II}), H. Grossmann **37**, 417.
Leitverm., elektr., d. Lösgg. in Gegenw. von Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 80.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 20.
Ammonium-Brom-molybdänit s. **Molybdän-Ammonium-*oxy*-bromid** (Mo^V).
Ammonium-Cadmium (in Doppelsalzen) s. **Cadmium-Ammonium.**
Ammoniumcarbonat
Reindarst., Th. W. Richards **8**, 268.
Vorkommen in Vulkanschlamm v. Achtala, P. Melikoff **19**, 9.
Ammoniumchabasit
F. W. Clarke **46**, 200.
Umwandlg. in Silberchabasit, G. Steiger **32**, 81.
Ammonium-*meta*-chlorantimonat s. **Antimon-Ammoniumchlorid.**
Ammoniumchlorchromat
S. Loewenthal **6**, 357.
Ammoniumchlorid
Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann **40**, 128.
Einfl. a. Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén **27**, 241.
Einfl. a. d. Elektrolyse v. Zinkchlorid; Smpp. der Gemische, S. Grünauer **39**, 404.
Einw. a. Quecksilberrhodanid (Hg^{II}), H. Großmann **37**, 415.
Einw. a. Silikate, Analcim, Leucit usw., F. W. Clarke, G. Steiger **23**, 135.
Einw. a. Silikate, F. W. Clarke, G. Steiger **24**, 139; **29**, 338.
Einw. a. Tellurverbb. beim Erhitzen, A. Gutbier, F. Flury **37**, 152.
Gleichgew. m. Magnesiumhydroxyd, Magnesiumchlorid u. Ammoniumhydroxyd ($MgCl_2 + 2NH_4OH \rightleftarrows Mg(OH)_2 + 2NH_4Cl$), W. Herz, H. Muhs **38**, 138.
Gleichgew. m. Manganhydroxyd (Mn^{II}), W. Herz **21**, 244.
Gleichgew. m. Zinkchlorid u. Wasser, P. A. Meerburg **37**, 199.
Gleichgew. m. Zinkhydroxyd, W. Herz **23**, 223.
Leitverm., elektr., in Ammoniaklösgg., F. Goldschmidt **28**, 132.
Leitverm. v. Ammoniaklösgg., A. Hantzsch **25**, 336.
Leitverm., elektr., in Schwefelharnstofflösg., A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 80.
Lösl.; Gleichgew. im Syst. Ammoniumchlorid—Kupferchlorid—Wasser, P. A. Meerburg **45**, 1.
Lösl. in Acetonwasser- u. Glycerinwassergemischen, W. Herz, M. Knoch **45**, 262.
Molekularvol. i. Lösg., J. Traube **3**, 20; **8**, 43.

Ammoniumjodid

Gleichgew. m. Jodlösg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg **50**, 415.

Leitverm., elektr. d. Lösg. in Schwefel-*2*-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer **30**, 160.

Molekulargew. in fl. Schwefel-*2*-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer **30**, 222.

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube **3**, 20.

Ammonium-*3*-jodid

Gleichgew. m. Jodlösg. i. Benzol. Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg **50**, 415.

Ammonium-*poly*-jodid

Gleichgew. m. Jodlösg. in Benzol. Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg **50**, 415.

Ammonium-Kobalt (in Doppelsalzen) s. **Kobalt-Ammonium.**

Ammonium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Ammonium.**

Ammonium-Lanthan (in Doppelsalzen) s. **Lanthan-Ammonium.**

Ammonium-Magnesium (in Doppelsalzen) s. **Magnesium-Ammonium.**

Ammonium-*per*-manganat (Mn^{VII})

Darst., Verh. b. Aufbewahren u. Erwärmen, O. T. Christensen **24**, 203.

Ammonium-Mangan (in Doppelsalzen) s. **Mangan-Ammonium.**

Ammonium-Molybdän (in Doppelsalzen) s. **Molybdän-Ammonium.**

***2*-Ammonium-*1*-molybdänat**

Elektrolyse d. Lösg., A. Junius **46**, 440.

***2*-Ammonium-*2* molybdänat**

$(NH_4)_2Mo_2O_7$. Überführungszahlen, A. Rosenheim **11**, 227.

Ammoniummolybdänat, chloriertes s. **Molybdän-Ammonium-*oxy*-chlorid** (Mo^{VI}).

***2*-Ammonium-*4* molybdänat-*2, 5*-Hydrat**

Bildg. b. Elektrolyse v. Ammoniummolybdänatlösg., A. Junius **46**, 440.

***2*-Ammonium-*8* molybdänat-*13*-Hydrat**

A. Rosenheim **15**, 188.

Ammonium-*para*-molybdänat-*7*-Hydrat

Bildg. b. Elektrolyse v. Ammoniummolybdänatlösg., A. Junius **46**, 440.

Ammonium-*per*-molybdänat-Hydrat (Mo^{VIII})

$3(NH_4)_2O.5MO_3.2MoO_4.6H_2O$, W. Muthmann, W. Nagel **17**, 77.

$3(NH_4)_2O.7MoO_4.12H_2O$, W. Muthmann, W. Nagel **17**, 76.

Ammoniummolybdänit, bromiertes s. **Molybdän-Ammonium-*oxy*-bromid** (Mo^{V}).

Ammonium-Molybdänsäure-*per*-jodat

C. W. Blomstrand **1**, 40, 42. — S. auch Molybdänsäure-*per*-jodate.

Ammonium-*1*-Natrium-*1*-*Hydro*-phosphat-*4*-Hydrat

Phosphorsalz. Zersetz. d. Erhitzen, G. v. Knorre **24**, 388.

Ammonium-Neodym (in Doppelsalzen) s. **Neodym-Ammonium.**

Ammonium-Nickel (in Doppelsalzen) s. **Nickel-Ammonium.**

Ammonium-Niob (in Doppelsalzen) s. **Niob-Ammonium.**

Ammoniumnitrat

Doppelsalz m. Rhodium-Ammoniumchlorid (Rh^{III}), $(NH_4)_2RhCl_5.NH_4NO_3$, Th. Wilm **2**, 55.

Gleichgew. g. Manganhydroxyd (Mn^{II}), W. Herz **21**, 247.

Antimon-*2*-Chinolinium-*7*-chlorid-*1*-Hydrat
Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 50.
Antimonchlorid (Sb^{III})
Bibliographie, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 272.
Gleichgeww. m. Chlorwasserstoff u. Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 272.
Leitverm., Lösgsverm., P. Walden **25**, 219.
Lösl. in Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 298.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 53.
Smpp. d. Lösgg. in Arsenbromid, Mol.-Gew., P. Walden **29**, 377.
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 414.
Verbb. mit SbOCl, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 291.
Verflüchtigung aus salzs. Lösg., L. A. Youtz **35**, 55.
Verh. i. Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski **8**, 220.
Antimonchlorid (Sb^{V})
Leitverm., Lösungsverm., P. Walden **25**, 219.
Verbb. m. *cis*- u. *trans*-*2*-Äthylendiamin-*2*-Chlor-Kobaltchlorid P. Pfeiffer, M. Tapuach **49**, 437.
Verbb. m. Chloriden, Darst., Konstit. usw., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 37.
Verbb. m. Chromchlorid, Konstit., P. Pfeiffer **36**, 349.
Verb. m. Stickstoff-*oxy*-chlorid (N^{III}), $2SbCl_5.5NOCl$, J. W. van Heteren, **22**, 278.
Verflüchtigung aus salzs. Lösg., L. A. Youtz **35**, 58.
Antimon-*1*-*oxy*-*1*-chlorid (Sb^{III})
Darst., Krystallf., Gleichgew. m. Lösgg., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 290.
***2*-Antimon-*1*-*oxy*-*4*-chlorid** (Sb^{III})
J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 291.
***3*-Antimon-*2*-*oxy*-*5*-chlorid**
Darst., Krystallf., Gleichgew. m. Lösg., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 291.
***4*-Antimon-*5*-*oxy*-*2*-chlorid**
J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt **33**, 277.
Antimon-*1*-*Hydro*-*6*-chlorid-*4,5*-Hydrat
Darst., Lösl., Gefrierpp. d. Lösgg., Fällbarkeit d. Chlors durch Ag, Mol.-Gew., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 43.
Antimon-*1*-Chrom-*8*-chlorid-*10*-Hydrat
Konstit., P. Pfeiffer **36**, 349.
Antimon-*1*-Chrom-*8*-chlorid-*10*-Hydrat (grün)
Konstit., Fällbarbeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 53.
***3*-Antimon-*1*-Chrom-*18*-chlorid-*13*-Hydrat**
Konstit., P. Pfeiffer **36**, 349.
***3*-Antimon-*1*-Chrom-*18*-chlorid-*15*-Hydrat (violett)**
Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 52.
Antimon-*1*-Eisen-*8*-chlorid-*8*-Hydrat (Fe^{III})
Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 5
Antimon-Gold s. **Gold-Antimon.**

2-Antimon-2-Natrium-4-sulfat
Darst. Dichte, Zersetz. durch Ws., S. Metzl **48**, 146.
Antimon-Nickel (Leg.) s. **Nickel-Antimon.**
2-Antimon-1-Nickel-12-chlorid-6-Ammoniak
Darst. Konstit, R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 57.
Antimonoxalat (Sb^{III})
$Sb_2O(C_2O_4)_2 . 1^1/_2 H_2O$, A. Rosenheim, K. Bierbrauer **20**, 293.
$(Sb_2O_3)_3(C_2O_3)_8 . 7H_2O$, A. Rosenheim, K. Bierbrauer **20**, 294.
Antimonoxyd (Sb^{III})
Darst. aus Sulfid über das Sulfat, S. Metzl **48**, 140.
Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler **40**, 231.
Verh. gegen Alkalioxalate, A. Rosenheim, K. Bierbrauer **20**, 290.
Verh. in alkalischer Lösg. gegen Metallsalzlösgg., M. C. Harding **20**, 235.
Antimonoxyd (Sb^{V})
Verh. gegen Ammoniak, flüssiges, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 307.
2-Antimon-1-Palladium
Kryst., F. Roessler **9**, 69.
2-Antimon-1-Platin $PtSb_2$
Kryst., F. Roessler **9**, 67.
Antimon-1-Pyridinium-6-chlorid
Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 61.
2-Antimon-3-Pyridinium-13-chlorid
Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 62.
Antimon-1-Pyridinium-6-chlorid-1-Pyridin
Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 60.
2-Antimon-3-Rubidium-9-bromid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 258.
10-Antimon-23-Rubidium-53-bromid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 258.
Antimon-1-Rubidium-4-chlorid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 256.
2-Antimon-3-Rubidium-9-chlorid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 256.
10-Antimon-23-Rubidium-53-chlorid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 257.
2-Antimon-1-Rubidium-7-chlorid-1-Hydrat (Sb^{III})
Darst., Krystallf., H. L. Wheeler **5**, 255.
2-Antimon-3-Rubidium-9-jodid (Sb^{III})
H. L. Wheeler **5**, 259.
Antimonsäure s. a. **Antimonoxyd** (Sb^{V})
Sulfosalze s. Sulfoantimonate.
Antimonsäure, chlorierte s. **Antimon-5-chlorid u. seine Doppelverbb.**
Antimon-Silber (Leg.) s. **Silber-Antimon.**
Antimon-1-Silber-6-chlorid-2-Ammoniak
Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 54.
Antimon-1-Silber-6-chlorid-2-Pyridin
Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 58.

Apparate


Digitized by Google

Atomgewicht

B

Berylliumchlorid
Verb. m. Jod-*3*-chlorid: $BeCl_2.2JCl_3.8H_2O$, R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch **30**, 140.
Verwendbarkeit z. Atomgewichtsbestst., Verb. m. Äther, Ch. L. Parsons **40**, 407.
Berylliumchlorid-*2*-Chinolin-*1*-Hydrat
C. Renz **36**, 106.
Berylliumhydroxyd
Dialyse alkalischer Lösgg., W. Herz, W. Fischer **31**, 454.
Gleichgew. m. Ammoniumsalzen, W. Herz **24**, 123.
Lösl. in Glycerin, A. Müller **43**, 320.
Lösl. in Natronlauge, J. Rubenbauer **30**, 334.
Lösl. in Säuren, Alkalihydroxyden u. Carbonaten, F. Haber, G. van Oordt **38**, 377.
Lösg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., elektr., Konstit., A. Hantzsch **30**, 303.
Reindarst., Trenng. v. Eisen u. Aluminium durch Eisessig, F. Haber, G. van Oordt **40**, 465.
Umsetz. d. krystall. Hydrates in amorphe Substanz, J. M. van Bemmelen **18**, 127.
Beryllium-*2*-Kalium-*2*-oxalat-*1*-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 292.
Leitverm., molek., A. Rosenhein, P. Woge **15**, 298.
Beryllium-*1*-Kalium-*1-hydroxy-1*-oxalat-$^1/_2$-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 290.
Leitverm., molek., A. Rosenheim, P. Woge **15**, 298.
***2*-Beryllium-*2*-Kalium-*3*-sulfit-*9*-Hydrat**
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 310.
Beryllium-*1*-Kalium-*1-hydroxy-1*-tartrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 305.
***2*-Beryllium-*2*-Kalium-*1-hydroxy-1*-tartrat-*3*-Hydrat**
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 301.
Berylliumlegierungen s. **Legierungen v. Beryllium.**
Berylliummolybdänat-*2*-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 307.
Beryllium-*2*-Natrium-*2*-oxalat-*1*-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 293.
Beryllium-*1*-Natrium-*1-hydroxy-1*-oxalat-*1*$^1/_2$-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 291.
***2*-Beryllium-*2*-Natrium-*1-hydroxy-1*-tartrat-*3*-Hydrat**
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 302.
Berylliumnitrit
Versuche zur Darst., F. Vogel **35**, 400.
Berylliumoxalat-*1*-Hydrat
Ch. L. Parsons, W. O. Robinson **49**, 178.
Berylliumoxalat-*3*-Hydrat
A. Rosenheim, P. Woge **15**, 295.
Leitverm., A. Rosenheim, P. Woge **15**, 299.
Darst. Krystallf., Ch. L. Parsons, W. O. Robinson **49**, 178.

Blei-Ammoniumimido-*meta*-arsenat (As^V)
$Pb(NH_4)_2(As_2O_5NH)_2$, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 307.
Blei-Ammoniumimidochromat (Cr^{VI})
$Pb(NH_4)_2(CrO_3NH)_2$, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 301.
Blei-Ammoniumimidomolybdänat (Mo^{VI})
$Pb(NH_4)_2(MoO_3NH)_2$, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 304.
Blei-Antimon (in Doppelsalzen) s. **Antimon-Blei.**
Blei-Arsen (in Doppelsalzen) s. **Arsen-Blei.**
Bleiarsenat
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 414.
Blei-*oxy-ortho*-arsenat
$Pb_{15}O_9(AsO_4)_4$, D. Strömholm **38**, 446.
Blei-*meta*-borat
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 414.
***4*-Blei-*3*-*oxy*-*2*-bromat-*2*-Hydrat**
D. Strömholm **38**, 441.
Bleibromid (Pb^{II})
Dissociationsgrad in Ws., C. L. v. Ende **26**, 159.
Elektrolyse d. Schmelze. Änderung d. freien Energie. Polarisation. Bildungswärme, V. Czepinski **19**, 252.
O. H. Weber **21**, 331.
Elektrolyse d. Schmelze, Stromausbeute, R. Lorenz **23**, 105.
Elektrolyse d. Schmelze, Stromausbeute, A. Helfenstein **23**, 275.
Löslichkeitsbeeinflussung durch Kaliumnitrat u. Salpeters., C. L. v. Ende **26**, 162.
Potentiale d. Kette: Pb | $PbBr_2$ | Br_2, geschm., freie Energie, V. Czepinski **19**, 254.
Potentiale d. Kette: Pb | $PbBr_2$ | Br_2, geschm., freie Energie, O. H. Weber **21**, 331.
Smp., Schmelzwärme, O. H. Weber **21**, 333.
Schmelzwärme, V. Czepinski **19**, 255.
Sdp., O. H. Weber **21**, 330.
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 414.
Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse der Schmelze u. d. Lösg., C. C. Garrard **25**, 289.
Gleichgewichtskonst. im Schmelzen, R. Lorenz **19**, 288.
***2*-Blei-*1*-*oxy*-*2*-bromid-*2*-Hydrat**
D. Strömholm **38**, 437.
***4*-Blei-*3*-*oxy*-*2*-bromid-$^3/_4$-Hydrat**
D. Strömholm **38**, 437.
***7*-Blei-*6*-*oxy*-*2*-bromid-*2*-Hydrat**
D. Strömholm **38**, 436.
Blei-*2*-bromid-*2*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
Blei-*1*-Cäsium-*3*-bromid (Pb^{II})
H. L. Wells, P. T. Walden **3**, 203.
Blei-*4*-Cäsium-*6*-bromid (Pb^{II})
H. L. Wells, P. T. Walden **3**, 203.

2-Blei-*1*-*oxy*-*5*-jodid-*1*-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **9**, 310.
4-Blei-*3*-*oxy*-*2*-jodid-*1*-Hydrat (Pb^{II})
D. Strömholm **38**, 439.
7-Blei-*6*-*oxy*-*2*-jodid-*2*-Hydrat (Pb^{II})
D. Strömholm **38**, 437.
10-Blei-*9*-*oxy*-*2*-jodid-*2*-Hydrat (Pb^{II})
D. Strömholm **38**, 438.
Bleijodid, ammon-basisches $Pb_2NJ.2NH_3$
E. C. Franklin **46**, 29.
Bleijodid, ammon-basisches $Pb_3N_2H_3J$
E. C. Franklin **46**, 29.
Blei-*2*-jodid-*2*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
2-Blei-*1*-Kalium-*5*-bromid (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 209.
Blei-*1*-Kalium-*3*-bromid-$^1/_2$-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 208.
Blei-*1*-Kalium-*3*-bromid-*1*-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 209.
Blei-*2*-Kalium-*4*-bromid-*1*-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 207.
2-Blei-*3*-Kalium-*8*-bromid-*4*-Hydrat
H. L. Wells **4**, 349.
Blei-*2*-Kalium-*6*-chlorid (Pb^{IV})
H. L. Wells **4**, 338.
2-Blei-*1*-Kalium-*5*-chlorid-*1*-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 207.
Blei-*3*-Kalium-*1*-*Hydro*-*8*-fluorid (Pb^{IV})
Darst., Analyse, Krystallf., B. Brauner **7**, 3.
Blei-Kaliumhalogenide
Bibliographie, H. L. Wells **3**, 195.
Blei-Kalium-jodid-acetat
$5Pb(C_2H_3O_2)_2.3KJ.J_6$, H. L. Wells **9**, 307.
Blei-*1*-Kalium-*3*-jodid-$^1/_2$-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 206.
Blei-*1*-Kalium-*3*-jodid-*2*-Hydrat (Pb^{II})
H. L. Wells **3**, 210.
2-Blei-*3*-Kalium-*8*-jodid-*4*-Hydrat
H. L. Wells **4**, 347.
Blei-Kalium-nitrid
E. C. Franklin **46**, 29.
Blei-Kaliumoxyd (Pb^{IV})
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 413.
Blei-*2*-Kalium-*3*-oxyd-*3*-Hydrat (Pb^{IV})
Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano **50**, 109.
Bleikammerprozess
Theorie, G. Lunge **7**, 212.



Cadmiumoxyd
Reindarst., W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 365.
***4*-Cadmium-*1*-oxyd**
Darst., thermochem. Daten, Dichte, S. Tanatar 27, 432.
Cadmium-*4*-Phenylhydrazinium-*6*-rhodanid
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 397.
Cadmiumquadrantoxyd s. ***4*-Cadmium-*1*-oxyd.**
***2*-Cadmium-*7*-Quecksilber**
Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger 25, 59.
Cadmium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Cadmium.**
Cadmiumrhodanid
Verbb. m. Alkalichloriden, -bromiden, -jodiden, H. Grossmann 37, 422.
Cadmiumrhodanid-*3*-Äthylendiamin
H. Grossmann, B. Schück 50, 11.
Cadmium-rhodanid-*2*-Anilin
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 390.
Cadmiumrhodanid-*2*-Chinolin
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 374.
Cadmiumrhodanid-*3*-Chinolin
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 375.
Cadmiumrhodanid-*2*-Phenylhydrazin
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 397.
Cadmiumrhodanid-5-Phenylhydrazin
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 396.
Cadmiumrhodanid-*2*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.
Cadmiumsulfat
Leitverm., F. Reitzenstein 18, 286.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 28.
Cadmiumsulfat-*3*-Äthylendiamin
A. Werner, P. Megerle 21, 225.
Cadmiumsulfat-*3*-Pyridin-*2*-Hydrat
Darst., Leitverm., F. Reitzenstein 18, 286.
Cadmiumsulfat-*3*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.
Cadmiumsulfid
Bildg. aus Cadmiumoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 438.
Kolloidale Lösg. in Gelatinegel., J. Hausmann 40, 124.
Cadmiumsulfit-*2*-Hydrat
K. Seubert, M. Elten 4, 63.
Cadmiumsulfophosphat
$Cd_3(PS_4)_2$, E. Glatzel 4, 202.
Cadmiumthioglykolat
Doppelsalze, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 238.
Cadmiumtrichloracetat-*1*-Pyridin
F. Reitzenstein 32, 313.
Cadmium-*per*-vanadinat (V^{VII})
A. Scheuer 16, 302.

Cäsium

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1904 **38**, 1.
Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 353.
Best. als Blei-*2*-Cäsium-*6*-chlorid, H. L. Wells **4**, 340.
Best. als Hydrosulfat, P. E. Browning **29**, 140.
Dichte, Smp., Leitverm., spez. Wärme, Schmelzwärme, Ausdehnungskoeffiz., M. Eckardt, E. Graefe **23**, 378.
Darst. durch Erhitzen des Carbonates m. Magnesium, E. Graefe, M. Eckardt **22**, 158.
Reindarst. der Verbb., H. L. Wells **4**, 345.

Cäsium-Aluminium (in Doppelsalzen) s. **Aluminium-Cäsium.**

Cäsium-Arsen (in Doppelsalzen) s. **Arsen-Cäsium.**

Cäsiumazid

Darst., Krystallf., L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill **17**, 21, 24.

Cäsium-Blei (in Doppelsalzen) s. **Blei-Cäsium.**

Cäsiumborat $Cs_2B_6O_{10}$.

A. Reischle **4**, 176.

Cäsiumbromid

Reindarst., Dichte, Analyse, Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 376.

Cäsium-*3*-bromid

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 97.
Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 376.

Cäsium-*5*-bromid

H. L. Wells, H. L. Wheeler **2**, 256.

Cäsium-*1*-bromid-*2*-jodid

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 94.

Cäsium-*2*-bromid-*1*-jodid

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 94.

Cäsium-Brom-Molybdänit s. **Molybdän-Cäsium-*oxy*-bromid** (Mo^V).

Cäsium-Cadmium (in Doppelsalzen) s. **Cadmium-Cäsium.**

Cäsiumcarbonat

Gleichgew. d. Reakt.: $Cs_2CO_3 + SiO_2 \rightleftharpoons Cs_2SiO_3 + CO_2$, Dissoziation in fl. Zustand, N. M. von Wittorf **39**, 187.
Gleichgew. der Reaktt.: $Cs_2CO_3 + WO_3 \rightleftharpoons Cs_2WO_4 + CO_2$
u. $Cs_2CO_3 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2\,CsVO_3 + CO_2$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.

Cäsium-Cer (in Doppelsalzen) s. **Cer-Cäsium.**

Cäsiumchlorid

Gleichgew. d. Reaktt.: $CsCl + LiJ \rightleftharpoons CsJ + LiCl$
$CsCl + NaJ \rightleftharpoons CsJ + NaCl$
$CsCl + KJ \rightleftharpoons CsJ + KCl$
in Schmelzen, N. u. Wl. Békétoff **40**, 361.
Reindarst., Analyse, Dichte, Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 353.
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 75.

Cäsium-*1*-chlorid-*2*-bromid

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 97.

Cäsium-*2*-chlorid-*1*-bromid

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 98.

Cäsium-*1*-chlorid-*1*-bromid-*1*-jodid
H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 95.
Cäsium-*1*-*Hydro*-*1*-chlorid-*1*-jodat
$CsCl.HJO_3$, H. L. Wheeler 2, 446.
Krystallf., S. L. Penfield 2, 447.
Cäsium-*2*-chlorid-*1*-jodid
H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 96.
Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 357.
Cäsium-*2*-chlorid-*3*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 257.
Cäsiumchlorid-*6*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 75.
Cäsium-Chlor-Molybdänat s. **Molybdän-Cäsium-*oxy*-chlorid.**
Cäsium-Chrom (in Doppelsalzen) s. **Chrom-Cäsium.**
***2*-Cäsium-*1*-dithionat-*1*-Fluorwasserstoff-*1*-Hydrat**
R. F. Weinland, J. Alfa 21, 66.
Cäsium-Eisen (in Doppelsalzen) s. **Eisen-Cäsium.**
Cäsium-*Hydro*-fluordithionat
$Cs_2H(S_2O_6)F.H_2O$, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 66.
Cäsiumfluorjodat
$CsJO_2F_2$, Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 36.
Cäsium-*Hydro*-fluorjodat
$CsH(JO_2F_2)_2.2H_2O$, R. F. Weinland, O. Köppen 22, 257.
Cäsiumfluor-*oxy*-permolybdänat s. **Molybdän-Cäsium-*oxy*-fluorid.**
Cäsium-*Hydro*-fluorphosphat
CsH_2PO_4F, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.
Cäsium-*Hydro*-fluorsulfat
$Cs_2H_2(SO_4)_2F_2$, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 53.
Cäsium-Gold (in Doppelsalzen) s. **Gold-Cäsium.**
Cäsium-*3*-halogenide
Farbe, Eigenschaften, Krystallf., H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 85.
Cäsium-Iridium (in Doppelsalzen) s. **Iridium-Cäsium.**
Cäsiumjodat
Darst., Lösl., H. L. Wheeler 2, 443.
Verb. m. *2*-Jod-*5*-oxyd $(CsJO_3)_2J_2O_5$, Darst., Lösl., H. L. Wheeler 2, 444.
Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 36.
Cäsium-*1*-*Hydro*-*2*-jodat
Verb. m. *2*-Jod-*5*-oxyd. $(CsHJ_2O_6)_2J_2O_5$, H. L. Wheeler 2, 445.
Cäsium-*Hydro*-*2*-jodat-*4*-Fluorwasserstoff
R. F. Weinland, O. Köppen 22, 256.
***2*-Cäsium-*per*-jodat-*3*-Fluorwasserstoff-*1*-Hydrat**
R. F. Weinland, O. Köppen 22, 262.
Cäsiumjodid
Gleichgew. m. Jodlösgg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.
Gleichgew. d. Reaktt.: $CsJ + LiCl \rightleftharpoons CsCl + LiJ$
$CsJ + NaCl \rightleftharpoons CsCl + NaJ$
$CsJ + KCl \rightleftharpoons CsCl + KJ$
in Schmelzen, N. u. Wl. Békétoff 40, 361.

Cäsium-*3*-jodid
H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 93.
Gleichgew. m. Jodlösgg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.
Cäsium-*5*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 255.
Gleichgew, m. Jodlösgg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.
Cäsium-*9*-jodid
Gleichgew. m. Jodlösgg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.
Cäsium-Kobalt (in Doppelsalzen) s. **Kobalt-Cäsium.**
Cäsium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Cäsium.**
Cäsiumlegierungen s. **Legierungen** v. **Cäsium.**
Cäsium-Magnesium (in Doppelsalzen) s. **Magnesium-Cäsium.**
Cäsium-Mangan (in Doppelsalzen) s. **Mangan-Cäsium.**
Cäsiummolybdänat, chloriertes s. **Molybdän-Cäsium-*oxy*-chlorid** (Mo^{VI}).
Cäsiummolybdänit, bromiertes s. **Molybdän-Cäsium-*oxy*-bromid**-(Mo^{V}).
Cäsium-Nickel (in Doppelsalzen) s. **Nickel-Cäsium.**
Cäsiumnitrat
Smp., Zersetz. durch SiO_2, Analyse, Dichte, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 370.
Cäsiumoxyd
Avidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.
Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.
Cäsium-*2*-*Hydro*-phosphat-Fluorwasserstoff
R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.
Cäsium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Cäsium.**
Cäsium-Rhodium (in Doppelsalzen) s. **Rhodium-Cäsium.**
Cäsium-Ruthenium (in Doppelsalzen) s. **Ruthenium-Cäsium.**
Cäsium-Silber (in Doppelsalzen) s. **Silber-Cäsium.**
Cäsium-*meta*-silikat
Gleichgew. d. Reakt: $Cs_2SiO_3 + CO_2 \rightleftharpoons Cs_2CO_3 + SiO_2$, N. M. von Wittorf 39, 187.
Cäsiumsulfat
Gleichgew. d. Reaktt.: $Cs_2SO_4 + WO_3 \rightleftharpoons Cs_2WO_4 + SO_3$ u.
$Cs_2SO_4 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2\,CsVO_3 + SO_3$,
D. G. Gerassimoff 42, 329.
Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.
***3*-Cäsium-*1*-*Hydro*-*2*-sulfat-*2*-Fluorwasserstoff**
R. F. Weinland, J. Alfa 21, 53.
Cäsiumsulfid
Gleichgew. gegen Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.
***2*-Cäsium-*2*-sulfid**
Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305; 50, 71.
***2*-Cäsium-*3*-sulfid**
Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305; 50, 75.

2-Cäsium-4-sulfid
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Bilz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
2-Cäsium-5-sulfid
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **50**, 69.
2-Cäsium-6-sulfid
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
Cäsium-*1-Hydro-1*-sulfid
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 300.
Cäsium-*poly*-sulfid
Erstarrungslinie, Gleichgew., heterog., v. Sulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 301.
2-Cäsium-1-sulfid-4-Hydrat
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 300.
2-Cäsium-2-sulfid-1-Hydrat
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **50**, 71.
2-Cäsium-3-sulfid-1-Hydrat
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **50**, 75.
Cäsium-Tellur (in Doppelsalzen) s. **Tellur-Cäsium.**
Cäsium-Thallium (in Doppelsalzen) s. **Thallium-Cäsium.**
Cäsium-Thorium (in Doppelsalzen) s. **Thorium-Cäsium.**
Cäsium-*meta*-vanadinat
Gleichgew. d. Reaktt.: $2 CsVO_3 + SO_3 \rightleftharpoons Cs_2SO_4 + V_2O_5$ u.
$2 CsVO_3 + CO_2 \rightleftharpoons Cs_2CO_3 + V_2O_5$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Cäsium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. **Vanadium-Cäsium.**
Cäsium-Wismut (in Doppelsalzen) s. **Wismut-Cäsium.**
Cäsiumwolframat
Gleichgew., d. Reaktt.: $Cs_2WO_4 + SO_3 \rightleftharpoons Cs_2SO_4 + WO_3$ u.
$Cs_2WO_4 + CO_2 \rightleftharpoons Cs_2CO_3 + WO_3$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Cäsium-Zink (in Doppelsalzen) s. **Zink-Cäsium.**
Cäsium-Zirkonium (in Doppelsalzen) s. **Zirkonium-Cäsium.**
Calcit
Bildg. aus Arragonit, H. E. Boeke **50**, 244.
Calcium
Atomgew., Neubest., Th. W. Richards **31**, 271.
Best. (indirekt) neben Barium u. Strontium, O. Brill **45**, 289.
Best. als Calciumoxalat durch Titration, C. A. Peters **29**, 145.
Best. neben Magnesium, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee **28**, 71.
Darst., elektrolyt., aus acetonischen Lösgg., A. Siemens **41**, 272.
Einw. auf alkoholisches Ammoniak, G. Doby **35**, 93.
Nachw. in Strontiumsalzen, S. P. L. Sörensen **11**, 306.
Nachw. neben Strontium u. Barium, spektroskop., Th. W. Richards **3**, 447.
Spektrum in d. Leuchtgassauerstoffflamme, O. Vogel **5**, 46.
Struktur d. elektrolytischen Calciums, L. Doermer **49**, 362.

Cerchlorid (Ce^{IV})
Darst., J. Koppel 18, 306.
Cerchlorid-*7*-Hydrat (Ce^{III})
Darst., Krystallf., L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 258.
Cerformiat (Ce^{III})
Darst., Lösl., H. Wolff 45, 105.
Cerhydroxyd (Ce^{III})
Darst. Eigenschaft, L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 262.
Verh. gegen Natrium-*hypo*-chlorit, L. Pissarjewsky 31, 364.
Cerhydroxyd ($Ce^{III, IV}$)
Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.
Cerhydroxyd (Ce^{IV})
Katalysator d. Reaktion zwischen Wasserstoff-*per*-oxyd u. Kaliumjodid, E. Baur 30, 255.
Cerit
Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.
Verarbeitung auf reines Cersulfat (Ce^{III}), W. Muthmann, H. Rölig 16, 451.
Ceriterden
Abscheidung d. Thoriums durch Kaliumazid, M. L. Dennis, F. L. Kortright 6, 35.
Reindarst. über die Alkalidoppelcarbonate, R. J. Meyer 41, 97.
Trenng. v. Thorium durch Natriumsulfit. Verh. d. Lösgg. gegen Natriumsulfit, H. Grossmann 44, 229.
Trenng. v. Thorium m. schwefliger S., A. Batěk 45, 87.
Trennungsmethth., G. Krüss, A. Loose 3, 56.
***3*-Cer-*4*-Lanthan-*12*-sulfat-*44*-Hydrat** (Ce^{IV})
B. Brauner 39, 277.
Cer-*1*-Lanthan-*1*-*Hydro*-*4*-sulfat-*12*-Hydrat (Ce^{IV})
Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 261.
Cerlegierungen s. **Legierungen** v. **Cer.**
***2*-Cer-*2*-Kalium-*4*-carbonat-*12*-Hydrat** (Ce^{III})
Darst., Lösl., R. J. Meyer 41, 103.
Cer-*2*-Kalium-*6*-nitrat (Ce^{IV})
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 370.
Cer-*1*-Kobalt-*6*-nitrat-*8*-Hydrat (Ce^{IV})
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 376.
Cer-*1*-Magnesium-*6*-nitrat-*8*-Hydrat (Ce^{IV})
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 372.
Cer-*1*-Mangan-*6*-nitrat-*8*-Hydrat (Ce^{IV}, Mn^{II})
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 376.
Cermonochloracetat-*1,5*-Hydrat (Ce^{III})
H. Wolff 45, 113.
***4*-Cer-*6*-Natrium-*9*-carbonat-*24*-Hydrat** (Ce^{III})
R. J. Meyer 41, 103.
Cer-*1*-Neodym-*1*-*Hydro*-*4*-sulfat-*12*-Hydrat
Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 291.
Cer-*1*-Nickel-*6*-nitrat-*8*-Hydrat (Ce^{IV})
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 374.

Chromate

v. Metallen, J. Schulze **10**, 148; s. d. Metallchromate.

v. Quecksilber, Wismut u. Blei; Bildungsverhältnisse aus Lösgg., Gleichgeww., A. J. Cox **50**, 226.

Verbb. m. Arsenaten u. Phosphaten, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 274; s. auch Chromsäurearsenate u. Chromsäurephosphate.

Wirksamkeit b. elektrolytischen Oxydationen u. Reduktionen, E. Müller **26**, 69.

***2* Chromate**

v. Schwermetallen, J. Schulze **10**, 148; s. Metall-*2* chromate.

Verbb. m. Quecksilbercyanid (Hg^{II}), G. Krüfs, O. Unger **8**, 455.

Chromatsodalith

J. Thugutt **2**, 85.

***2*-Chrom-*3*-Barium-*6*-oxalat-*8*-Hydrat** (Cr^{III})

A. Rosenheim **11**, 208.

***2*-Chrom-*3*-Barium-*6*-oxalat-*14*-Hydrat** (Cr^{III})

A. Rosenheim, M. Platsch **21**, 9.

Chrombasen s. Chromammine.

Chrombromid-*3*-Alkohol (Cr^{III})

J. Koppel **28**, 472.

Chrombromid-*6*-Hydrat, grünes

Fällbarkeit des Broms durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch **39**, 296.

Chrom-*2*-Cäsium-*5*-chlorid-*1*-Hydrat (Cr^{III})

H. L. Wells, B. B. Boltwood **10**, 182.

Chrom-*2*-Cäsium-*5*-chlorid-*4*-Hydrat (Cr^{III})

H. L. Wells, B. B. Boltwood **10**, 182.

Fällbarkeit des Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch **39**, 323.

Chrom-*1*-Cäsium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat

Lösl., J. Locke **33**, 69.

Chrom-*meta*-Chlorantimonat s. Antimon-Chromchlorid.

Chromchlorid (Cr^{II})

J. Koppel **45**, 359.

Wirkung bei der Auflösung v. Chromchlorid (Cr^{III}), P. Rohland **21**, 38.

Chromchlorid (Cr^{III})

Auflösung in Alkohol durch Katalysatoren, J. Koppel **28**, 471.

Auflösung durch Zusatz v. Chromchlorid (Cr^{II}), P. Rohland **21**, 38.

Auflösung durch Katalysatoren, P. Rohland **29**, 159.

Einfl. auf die Reaktion v. Kalium-*per*-manganat mit Chlorwasserstoff J. Brown **47**, 314.

Verbb. m. Antimon-*5*-chlorid, Konstit., P. Pfeiffer **36**, 349.

Verbb. m. Cäsiumchlorid, H. L. Wells, B. B. Boltwood **10**, 181; s. Chrom-Cäsiumchlorid.

Chromchlorid, violettes (Cr^{III})

Verh. gegen fl. Ammoniak, O. T. Christensen **4**, 229.

Chrom-*2*-*oxy*-*2*-chlorid (Cr^{VI})

Verh. in Lösgg. von Eisessig gegen organ. Stoffe. Molekulargew., Konstit., R. J. Meyer, H. Best **22**, 193.

Verh. g. fl. Ammoniak, Bildg. v. Imido-*2*-imidochromsaurem Ammonium. A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 303.

Chrom-*1*-chlorid-*3*-Alkohol (Cr^{III})
Darst., Umwdlg. in Lösg., elektr. Leitverm., J. Koppel 28, 461.
Chromchlorid-*6*-Hydrat (Cr^{III})
P. Pfeiffer 31, 416.
Chromchlorid-*6*-Hydrat, grünes (Cr^{III})
Fällbarkeit d. Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 296.
Verh. in wässrig. Lösg. Fällbarkeit des Chlors durch Silberfluorid. Dissoziation in Lösgg. v. Äthylalkohol und Aceton, A. Piccini 8, 115.
Chromchlorid-*6*-Hydrat, violettes (Cr^{III})
Fällbarkeit des Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 328.
Chrom-*1*-chlorid-*1*-sulfat-*8*-Hydrat (Cr^{III})
Konstit. der Isomeren, Leitverm., elektr., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 160.
Chrom-*1*-chlorid-*1*-sulfat-*8*-Hydrat, grünes (Cr^{III})
Darst. Isomerie m. dem violetten Salz. Konstit. Molekulargew., R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.
Chrom-*1*-chlorid-*1*-sulfat-*8*-Hydrat, violettes (Cr^{III})
Darst. Isomerie m. dem grünen Salz. Konstit., Molekulargew., R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.
Chromhydroxyd (Cr^{III})
Lösl. in Alkalien, Koll. Natur d. Lösg., Verh. gegen Ammoniak und Aminbasen, W. Fischer, W. Herz 31, 352.
Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.
Lösg. in Natriumhydroxyd u. Chromchlorid, Lösl., H. W. Fischer 40, 39.
Modifikationen, W. Herz 28, 342.
Verh. der alkalischen Lösg. bei Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 94.
Chromiake s. **Chromammine.**
Chrom-*1*-Kalium-*1*-Baryum-*3*-oxalat-*2*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim, M. Platsch 21, 11.
Chrom-*3*-Kalium-*6*-chlorid (Cr^{III})
Verh. gegen flüssiges Ammoniak, O. T. Christensen 4, 231.
Chrom-Kaliummolybdänat (Cr^{III}, Mo^{VI})
$K_2O.Cr_2O_3(MoO_3)_3$, H. Bradbury 7, 46.
Chrom-*1*-Kalium-*2*-oxalat-*5*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim 11, 210.
Konstit., A. Rosenheim, R. Cohn 28, 337.
Leitverm., A. Rosenheim 11, 242.
Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.
Verh. gegen Lösgg. v. Metallchloriden, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 11.
Chrom-*2*-Kalium-*1*-*hydroxy*-*2*-oxalat-*0*-und *1*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim 11, 207.
Chrom-*3*-Kalium-*3*-oxalat-*3*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim 11, 204.
Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.
Überführungszz. Leitverm., A. Rosenheim 11, 240.
Chrom-*3*-Kalium-*6*-rhodanid-*4*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 294.
***2*-Chrom-*2*-Kalium-*4*-selenid**
J. Milbauer 42, 451.



Chrom-*1*-Kalium-*1*-Strontium-*3*-oxalat-*4*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim, M. Platsch **21**, 12.
Chrom-*1*-Kalium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat (Cr^{III})
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 36.
Verh. beim Entwässern, R. F. Weinland, R. Krebs **49**, 169.
2-Chrom-*2*-Kalium-*4*-sulfid
J. Milbauer **42**, 442.
Chromlegierungen s. Legierungen v. Chrom.
Chrommanganit (Cr^{III})
M. Gröger **44**, 453.
Chrom-*2*-Natrium-*1*-Kalium-*3*-oxalat-*4*-Hydrat (Cr^{III})
F. Kehrmann, N. Pickersgill **4**, 135.
Chrom-*1*-Natrium-*2*-oxalat-*7*-Hydrat (Cr^{III})
Konstit., A. Rosenheim, R. Cohn **28**, 337.
Chrom-*3*-Natrium-*3*-oxalat-*4*$^1/_2$-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim **11**, 204.
Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel **21**, 17.
Chrom-*3*-Natrium-*5*-rhodanid-*11*-Hydrat (Cr^{II})
J. Koppel **45**, 359.
Chrom-*3*-Natrium-*6*-rhodanid-*12*-Hydrat (Cr^{III})
A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 294.
Darst. Gefrierpunktserniedrigung, A. Cioci **19**, 315.
Chromnitrat (Cr^{III})
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 35.
Chromoxalat (Cr^{III})
A. Rosenheim **11**, 202.
Darst. Entwässerung, Verbb. m. Alkalioxalaten, A. Rosenheim, R. Cohn **28**, 337.
Leitverm., A. Rosenheim **11**, 238.
Chromoxyd (Cr^{III})
Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer **42**, 442.
Hydrogel. Wassergehalt, J. M. van Bemmelen **18**, 144.
Chrom-*3*-oxyd (Cr^{VI})
Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck **10**, 245.
Dichte d. Lösgg., Gleichgew. d. Lösgg. m. d. Chromaten v. Quecksilber, Wismut, Blei, A. J. Cox **50**, 226.
Gleichgew. m. Quecksilberoxyd u. Wasser, System: $HgO-CrO_3-H_2O$, A. J. Cox **40**, 148.
Flüchtigkeit, H. Arctowski **9**, 29.
Imidochromate, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 299.
Verbb. m. Arsenaten u. Phosphaten, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 274; s. auch Chromsäurearsenate u. Chromsäurephosphate.
Verh. gegen verflüssigtes Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 299; s. Imidochromsäure u. Imidochromate.
Verh. gegen Eisessig u. Chlorwasserstoffgas, R. J. Meyer, H. Best **22**, 192
s. auch Chromsäure.
Chromphosphat-*6*-Hydrat (Cr^{III})
Darst., Krystallf., Dichte, H. Schiff **43**, 304.

Chrom-*2*-Pyridinium-*5*-bromid-*3*-Hydrat (Cr^{III})
P. Pfeiffer **24**, 286.

Chrom-*2*-Pyridinium-*5*-chlorid-*3*-Hydrat (Cr^{III})
P. Pfeiffer **24**, 284, **31**, 417.

***3*-Chrom-*3*-Pyridinium-*3*-*oxy*-*11*-chlorid** ($Cr^{IV, VI}$)
R. J. Meyer, H. Best **22**, 193.

Chromrhodanid (Cr^{III})
Verbb. m. Alkalirhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 293.

Chromrhodanid, ammoniakalisches
A. Werner, G. Richter **15**, 243, s. a. Chromammine.

Chrom-*1*-Rubidium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat (Cr^{III})
Lösl., J. Locke **33**, 69.

Chromsalze
Aktivierend. Wirkg. a. Sauerstoff, W. Manchot **27**, 431.
Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit unter Druck, J. T. Norton jr. **28**, 228.

Chromsäure
Best. d. Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grüters, W. Geibel **42**, 228.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 22.
Oxydationswirk. a. Jodwasserstoffsäure, Reaktionsgeschw. u. Reaktionsordnung, K. Seubert, J. Carstens **50**, 53.
Trenng. v. Vanadinsäure durch $(UO_3)_2V_2O_5$, V. v. Klecki **5**, 381.
s. auch Chrom-*3*-oxyd.

***2* Chromsäure**
Schwermetallsalze, G. Krüss, O. Unger **8**, 453.

Chromsäureamid s. **Amidochromsäure.**

Chromsäureanhydrid s. **Chrom-*3*-oxyd** (Cr^{VI})

Chromsäurechlorid s. **Chlorchromsäure.**

Chromsäurearsenate (Cr^{VI})
Ammoniumsalz $(NH_4)_2HAsO_4(CrO_3)_2$, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 275.
Ammoniumsalz $(NH_4)_3AsO_4(CrO_3)_4$, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 281.
Kaliumsalz $K_2HAsO_4(CrO_3)_2$, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 275.

Chromsäurephosphate (Cr^{VI})
Ammoniumsalz $(NH_4)_3PO_4(CrO_3)_4$, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 284.
Kaliumsalz $K_2HPO_4(CrO_3)_2$, C. Friedheim, J. Mozkin **6**, 284.

***2*-Chrom-*2*-Silber-*4*-sulfid**
J. Milbauer **42**, 443.

Chromsulfat (Cr^{III})
Hydrolyse, Th. W. Richards **23**, 387.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 36.
Oxydation durch elektrolytisch abgeschiedenes Fluor, F. W. Skirrow **33**, 26.

Chromsulfat-*17*-Hydrat, violettes (Cr^{III})
Darst., Fällbarkeit d. Schwefels, Gefrierpp. u. Leitverm. d. Lösgg. R. F. Weinland, R. Krebs **49**, 163.

Chromsulfat-*18*-Hydrat (Cr^{III})
Vers. z. Darst., R. F. Weinland, R. Krebs **49**, 157.

***2*-Chrom-*2*-*Hydro*-*4*-sulfat-*16*-Hydrat, grünes** (Cr^{III})
R. F. Weinland, R. Krebs **49**, 171.

D







E

Eisen-*1*-Ammonium-*4*-bromid-*2*-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 336.
Eisen-*2*-Ammonium-*5*-chlorid-*1*-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 335.
Eisen-*3*-Ammonium-*6*-fluorid (Fe^{III})
H. v. Helmolt 3, 123.
***4*-Eisen-*1*-Ammonium-*7*-nitroso-*3*-sulfid-*1*-Hydrat**
$Fe_4(NO)_7(NH_4)S_3 . 1 H_2O$, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 299.
Eisen-*1*-Ammonium-*2*-nitroso-*hypo*-sulfit-*1*-Hydrat (Fe^{II})
$Fe(NO)_2(NH_4)S_2O_3 . 1 H_2O$, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 8, 321.
Eisen-*3*-Ammonium-*3*-oxalat-*3*-Hydrat (Fe^{III})
Verh. gegen Lösg. v. Metallsalzen, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 12.
Eisen-*3*-Ammonium-*6*-rhodanid-*4*-Hydrat (Fe^{III})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 298.
Eisen-*1*-Ammonium-*1*-Strontium-*3*-oxalat-*6*-Hydrat (Fe^{III})
A. Rosenheim, M. Platsch 21, 13.
Eisen-*2*-Ammonium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Fe^{II})
Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 34.
Eisen-*1*-Ammonium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat (Fe^{III})
Lösl., J. Locke 33, 69.
Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 351.
Eisen-*1*-Ammonium-*1*-sulfit-*1*-sulfat-*1*-Hydrat (Fe^{III})
K. A. Hofmann 14, 287.
Eisenanhäufungen
Vorkommen u. Bildg. in u. unter Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 313.
Eisen-*2*-Anilinium-*4*-rhodanid (Fe^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 393.
Eisenarsenat-Hydrat (Fe^{III})
$Fe_2O_3(As_2O_5)_3 . 17 H_2O$, H. Metzke 19, 476.
$(Fe_2O_3)_2(As_2O_5)_3 . 22^1/_2 H_2O$, H. Metzke 19, 475.
$(Fe_2O_3)_4(As_2O_5)_3 + aq$, H. Metzke 19, 469.
Eisenarsenat-*2*-Hydrat (Fe^{III})
Skorodit., Darst., H. Metzke 19, 472.
Eisenarsenat-*5*-Hydrat (Fe^{III})
H. Metzke 19, 464.
***2*-Eisen-*3*-Barium-*6*-oxalat-*22*-Hydrat** (Fe^{III})
A. Rosenheim, M. Platsch 21, 13.
***2*-Eisen-*1*-Barium-*4*-sulfat** (Fe^{III})
Bildg. b. d. Schwefelsäurebest. eisenhaltiger Lösgg., F. W. Küster, A. Thiel 22, 429.
Eisen-*1*-Blei-*2*-Kalium-*6*-nitrit (Fe^{II})
C. Przibylla 15, 438.
Eisenborat
$2 FeO . 2 Fe_2O_3 . 3 B_2O_3$, Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 241.
Eisenbromid (Fe^{II})
Reindarst., Analyse, Dichte, G. P. Baxter 38, 232.
Eisenbromid-*6*-Phenylhydrazin (Fe^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler 46, 400.

Eisen-*1*-Cäsium-*4*-bromid (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 336.
Eisen-*2*-Cäsium-*5*-bromid-*1*-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 336.
Eisen-*1*-Cäsium-*4*-chlorid-$^1/_2$-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 335.
Eisen-*2*-Cäsium-*5*-chlorid-*1*-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 334.
Eisen-*3*-Cäsium-*6*-chlorid-*1*-Hydrat (Fe^{III})
P. T. Walden 7, 334.
***4*-Eisen-*1*-Cäsium-*7*-nitroso-*3*-sulfid-*1*-Hydrat**
$Fe_4(NO)_7S_3Cs.H_2O$, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 298.
Eisen-*1*-Cäsium-*2*-nitroso-*hypo*-sulfit
$Fe(NO)_2S_2O_3Cs$, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 296.
Eisen-*2*-Cäsium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Fe^{II})
Lösl., J. Locke 33, 94.
Eisen-*1*-Cäsium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat (Fe^{III})
Lösl., J. Locke 33, 69.
***3*-Eisen-*1*-carbid**
in geglühtem Stahl, Eigenschaften, F. Mylius, F. Foerster, G. Schoene 13, 47.
Eisencarbonat, basisches (Fe^{III})
$[Fe(OH)_2]_2CO_3.18Fe(OH)_3$, K. Seubert, M. Elten 4, 88.
Eisencarbonat-*2*-Hydroxylamin (Fe^{II})
Verh. in wässrig. Lösg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.
Eisen-*4*-Chinolinium-*6*-rhodanid (Fe^{II})
Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 382.
Eisenchlorantimonat s. **Antimon-Eisenchlorid.**
Eisenchlorid (Fe^{II})
Bildg. beim Erhitzen v. Eisenoxyd (Fe^{III}) im Chlorwasserstoffstrom, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 23.
Gefrierpunktserniedrigung in wäss. Lösg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.
Gefrierpunktserniedrigung in Hydroxylaminlösgg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.
Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 21.
Oxydation durch Sauerstoff in Gegenw. v. Platin, C. Fredenhagen 29, 405.
Oxydationspotential d. Lösg. v. $FeCl_2$ u. $FeCl_3$, C. Fredenhagen 29, 405.
Umsetzungsreaktt. in Pyridin, J. Schröder 44, 31.
Eisenchlorid (Fe^{III})
Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.
Einfl. auf d. Reakt. v. Kalium-*per*-manganat m. Chlorwasserstoffsäure, J. Brown 44, 145.
Einfl. auf d. Reakt. v. Kalium-*per*-manganat m. Chlorwasserstoffsäure, J. Brown 47, 314.
Hydrolyse, F. W. Küster 11, 167.
Leitverm. d. Lösgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 216.
Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 22.
Oxydationspotential d. Lösgg. v. $FeCl_2$ u. $FeCl_3$, C. Fredenhagen 29, 405.

Eisen-*1*-Kalium-*2*-oxalat-$2^1/_2$-Hydrat (Fe^{III})
A. Rosenheim 11, 218.
Eisen-*3*-Kalium-*3*-oxalat-*1*-Hydrat (Fe^{III})
Leitverm., A. Rosenheim 11, 240.
Eisen-*4*-Kalium-*6*-rhodanid-*4*-Hydrat (Fe^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 300.
Eisen-*3*-Kalium-*6*-rhodanid-*4*-Hydrat (Fe^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 298.
Eisen-*9*-Kalium-*12*-rhodanid-*4*-Hydrat (Fe^{III})
Bildg. bei d. Eisenrhodanreaktion, G. Krüss, H. Moraht 1, 401.
Eisen-*2*-Kalium-*2*-sulfat (Fe^{II})
2-(*4*-*6*-)Hydrat, Darst., Existenzgebiete, Löslichkeitslinie, Umwandlungspp., F. W. Küster, A. Thiel 21, 116.
***2*-Eisen-*2*-Kalium-*4*-sulfid**
J. Milbauer 42, 446.
Eisen-Kaliumsulfid-Hydrat
$3K_2S.Fe_8S_9.22H_2O$, J. Thugutt 2, 147.
Eisen-*1*-Kalium-*1*-sulfit-*1*-sulfat (Fe^{III})
K. A. Hofmann 14, 286.
Eisen-*3*-Kalium-*2*-sulfit-*1*-sulfat (Fe^{III})
K. A. Hofmann 14, 285.
***2*-Eisen-*4*-Kalium-*4*-sulfit-*1*-sulfat-*5*-Hydrat** (Fe^{III})
K. A. Hofmann 14, 284.
Eisen-*1*-Kalium-*1*-Ytterbium-*6*-cyanid-*3*-Hydrat (Fe^{II})
A. Cleve 32, 140.
Eisen-*1*-Kobalt-*5*-fluorid-*7*-Hydrat (Fe^{III}, Co^{II})
R. F. Weinland, O. Köppen 22, 269.
Eisen-Kohlensäure (Fe^{III})
R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.
Eisen-*1*-Kupfer-*2*-Ammonium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{II})
J. Messner 8, 383.
Eisen-*2*-Kupfer-*2*-Ammonium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{I})
J. Messner 8, 381.
Eisen-*1*-Kupfer-*1*-Barium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{II})
J. Messner 8, 389.
Eisen-*1*-Kupfer-*1*-Calcium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{II})
J. Messner 8, 387.
Eisen-Kupfer-cyanid (Cu^{II}, Fe^{II})
Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.
Eisen-*2*-Kupfer-*6*-cyanid-*8*-Ammoniak (Fe^{II}, Cu^{II})
J. Messner 8, 390.
Eisen-*2*-Kupfer-*2*-Kalium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{I})
J. Messner 8, 377.
Eisen-*1*-Kupfer-*1*-Magnesium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{II})
J. Messner 8, 386.
Eisen-*2*-Kupfer-*1*-Magnesium-*6*-cyanid (Fe^{II}, Cu^{I})
J. Messner 8, 384.

Elektrolyse

Gleichgewicht, heterogenes



H

Kaliumtellurat-*5*-Hydrat
A. Gutbier **31**, 341.
Kaliumtellurit
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 46.
Kalium-*1*-Thallium
Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin **30**, 87.
***2*-Kalium-*1*-Thallium**
Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin **30**, 100.
Kalium-Thallium (in Doppelsalzen) s. **Thallium-Kalium.**
Kalium-*2*thionat
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 46.
Kalium-Thorium (in Doppelsalzen) s. **Thorium-Kalium.**
Kalium-Titan (in Doppelsalzen) s. **Titan-Kalium.**
Kaliumtitanat
Bildg. aus K_2CO_3 u. TiO_2, Gleichgew.: $K_2CO_3 + TiO_2 \rightleftharpoons K_2TiO_3 + CO_2$, D. P. Smith **37**, 334.
Tropfengew., S. Motylewski **38**, 413.
Kaliumvanadinat
Einw. auf Kaliumphosphat, C. Friedheim, K. Michaelis **5**, 443.
$K_2V_6O_{16}$, Tropfengew., S. Motylewski **38**, 413.
$K_4V_{18}O_{47}$, F. Ephraim **35**, 78.
Kalium-*meta*-vanadinat
Gleichgew. d. Reaktt.: $2KVO_3 + SO_3 \rightleftharpoons K_2SO_4 + V_2O_5$ u.
$2KVO_3 + CO_2 \rightleftharpoons K_2CO_3 + V_2O_5$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 49.
Kalium-*per*-vanadinat (V^{VIII})
KVO_4, A. Scheuer **16**, 290.
Spaltung in Lösg., Geschw. d. katalytischen Zers., L. Pissarjewsky **32**, 343.
Kalium-*per*-vanadinat
$K_2V_5O_{26}$, Spaltung in Lösg., Geschw. d. Katalyse durch Platin, L. Pissarjewsky **32**, 342.
Kaliumvanadinat-Hydrat
$K_2V_4O_{11}.4H_2O$ u. $6H_2O$, F. Ephraim **35**, 75.
$K_2V_8O_{21}.1,5H_2O$, F. Ephraim **35**, 75.
$K_{22}V_{24}O_{77}.8,5H_2O$, F. Ephraim **35**, 76.
***4*-Kalium-*pyro*-vanadinat-*4*-Kaliumcyanid-*14*-Hydrat**
E. Petersen **38**, 343.
Kaliumvanadit
$K_2V_4O_9.4H_2O$, J. Koppel, R. Goldmann **36**, 300.
$K_2V_4O_9.7H_2O$, E. Petersen **38**, 344.
Kalium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. **Vanadium-Kalium.**
Kalium-Wismut (in Doppelsalzen) s. **Wismut-Kalium.**
Kaliumwismutat (Bi^{V})
$KBiO_3$, Darst., Ch. Deichler **20**, 99, 106.
Nichtexistenz, A. Gutbier, R. Bünz **48**, 294.
Kalium-Wolfram (in Doppelsalzen) s. **Wolfram-Kalium.**



Kobaltammine (Co^{III})

2-Ammin-*4*-Nitrito-Kobaltsaures Salz v. *4*-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt, Verh. g. verdünnte Chlorwasserstoffsäure, S. M. Jörgensen 13, 183.
2-Ammin-*4*-Nitrito-Kobaltsaures Salz v. *5*-Ammin-*1*-Nitrito-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 180.
3-Ammin-*1*-Aquo-*1*-Chloro-*1*-Oxalato-Kobalt, A. Werner 15, 163.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 5, 187.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, A. Werner 15, 157.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, Darst., S. M. Jörgensen 14, 418.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, Konstit., A. Werner 8, 161.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, Leitverm., A. Werner 8, 167.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, Leitverm., Gefrierpunktserniedrigung, S. M. Jörgensen 19, 134.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltchlorid, Verh. gegen Oxalsäure, S. M. Jörgensen 11, 434.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltnitrat, S. M. Jörgensen 14, 421.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltnitrat, A. Werner 15, 156.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltsaures Salz v. *2*-Ammin-*4*-Nitrito-Kobalt, A. Werner 8, 166.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltsalze, S. M. Jörgensen 17, 475.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobalt-*1*-Silber-*1*-sulfat, S. M. Jörgensen 14, 420.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobalt-*1*-Silber-*1*-sulfat, A. Werner 15, 155.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobalt-*Hydro*-sulfat, S. M. Jörgensen 14, 419.
3-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobalt-*Hydro*-sulfat, A. Werner 15, 153.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltchlorid, A. Werner 15, 160.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen 14, 421.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsulfat, graues, A. Werner 15, 157.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Chloro-Kobaltsulfat, violettes, A. Werner 15, 158.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Oxalato-Kobaltnitrat, A. Werner 15, 162.
3-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Sulfato-Kobaltsulfat-*1*-Hydrat, A. Werner 15, 161.
3-Ammin-*2*-Aquo-*2*-Sulfito-Kobalt-Natrium-*2*- u. *5*-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 396.
3-Ammin-*1*-Chloro-*2*-Nitrito-Kobalt, Isomerie, A. Werner 8, 180.
3-Ammin-*1*-Chloro-*2*-Nitrito-Kobalt, Krystallf., Leitverm., S. M. Jörgensen 18, 180.
3-Ammin-*3*-Nitrato-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 186.
3-Ammin-*3*-Nitrato-Kobalt, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 114.
3-Ammin-*1*-Nitrito-*1*-Oxalato-Kobalt, A. Werner 15, 164.
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltbromid, S. M. Jörgensen 7, 315.
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 7, 310.
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltnitrit, S. M. Jörgensen 7, 302.
3-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsulfat-*2*-Hydrat, S. M. Jörgensen 7, 315.

Kobaltammine (Co^{III})

4-Ammin-*1*-Aquo-*1*-Sulfito-Kobaltrhodanid-*1*-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch **16**, 385.

4-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Sulfito-Kobalt-Ammonium-*2*-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch **16**, 394.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltbromid, S. M. Jörgensen **2**, 294.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen **2**, 294.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobalt-Kobalt-*6*-cyanid (Co^{III}), S. M. Jörgensen **2**, 298.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobalt-*pyro*-phosphat, S. M. Jörgensen **2**, 299.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen **17**, 467.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltsalze, Analogie m. d. *5*-Ammin-Aquo- u. *6*-Ammin-Kobaltsalzen, S. M. Jörgensen **2**, 291.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen **2**, 296.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobalt-*hydroxy*-sulfat, S. M. Jörgensen **16**, 184.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobalt-*1*-sulfat-*1*-Gold-*4*-bromid (Au^{III}), S. M. Jörgensen **2**, 298.

4-Ammin-*2*-Aquo-Kobaltsulfat-oxalat, S. M. Jörgensen **2**, 300.

4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-*1*-sulfat-Platin-*6*-chlorid (Pt^{IV}), S. M. Jörgensen **2**, 297.

4-Ammin-*1*-Bromo-*1*-Nitrito-Kobaltbromid, A. Werner, R. Klien **22**, 123.

4-Ammin-*2*-Bromo-Kobaltbromid, Leitverm., A. Werner **8**, 164.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltbromid, S. M. Jörgensen **2**, 284.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltbromid, Leitverm., A. Werner **8**. 165.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltcarbonat, S. M. Jörgensen **2**, 287.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen **2**, 283.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobalt-Gold-*4*-chlorid, S. M. Jörgensen **2**, 285.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltjodid, S. M. Jörgensen **2**, 285.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltnitrat, S. M. Jörgensen **2**, 282.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobalt-Platin-*4*-chlorid (Pt^{II}), S. M. Jörgensen **2**, 286.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobalt-Platin-*6*-chlorid (Pt^{IV}), S. M. Jörgensen **2**, 286.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen **17**, 474.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen **2**, 281.

4-Ammin-*1*-Carbonato-Kobalt-*2*thionat, S. M. Jörgensen **2**, 287.

4-Ammin-*1*-Chloro-*1*-Nitrito-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen **5**, 195.

4-Ammin-*1*-Chloro-*1*-Nitrito-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen **17**, 468.

4-Ammin-*2*-Chloro-Kobaltbromid (1.6), A. Werner, A. Klein **14**, 34.

4-Ammin-*2*-Chloro-Kobaltbromid (1.6), S. M. Jörgensen **14**, 416.

4-Ammin-*2*-Chloro-Kobaltchlorid (1.6), A. Werner, A. Klein **14**, 33.

4-Ammin-*2*-Chloro-Kobaltchlorid-*1*-Hydrat (1.6), S. M. Jörgensen **14**, 416.

4-Ammin-*2*-Chloro-Kobalt-*2*chromat (1.6), A. Werner, A. Klein **14**, 39.

Kobaltammine (Co^{III})

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Chrom**-*6*-**cyanid** (Cr^{III}), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 40.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Eisen**-*6*-**cyanid** (Fe^{III}), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 40.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltfluorid** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Gold**-*4*-**chlorid** (Au^{III}), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 39.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltjodid** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 34.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltnitrit** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltnitrat** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Platin**-*4*-**chlorid** (Pt^{II}), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 38.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Platin**-*6*-**chlorid** (Pt^{IV}), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 37.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltrhodanid** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 37.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 468.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt**-*1*-**Silber**-*1*-**sulfat** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 31.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt**-***Hydro***-**sulfat** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 28.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt**-***Hydro***-**sulfat** (1.6), Darst., S. M. Jörgensen 14, 415.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt**-*2***thionat** (1.6), S. M. Jörgensen 14, 417.

4-**Ammin**-*2*-**Chloro-Kobalt-Wismutsulfat** (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 311.

4-**Ammin**-*2*-**Fluoro-Kobaltchlorid**, E. Böhm 43, 338.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltbromid**, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 116.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltchlorid**, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 112.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltjodid**, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 117.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltjodid**, A. Werner, R. Klien 22, 118.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltnitrat**, Darst., Leitverm. Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 119.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobalt-Quecksilber**-*3*-**chlorid** (Hg^{II}), A. Werner, R. Klien 22, 114.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobaltrhodanid**, Darst., Leitverm., A. Werner, R. Klien 22, 118.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Rhodanato-Kobalt-Silberchloridnitrat**, A. Werner, R. Klien 22, 115.

4-**Ammin**-*1*-**Nitrito**-*1*-**Sulfito-Kobalt**, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 393.

4-**Ammin**-*2*-**Nitrito-Kobaltchromat** (1.2), S. M. Jörgensen 5, 167.

4-**Ammin**-*2*-**Nitrito-Kobalt**-*2***chromat** (1.2), S. M. Jörgensen 5, 167.

Kobaltammine (Co^{III})

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-Gold-*4*-chlorid (Au^{III}) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 168.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-Kalium-*2*-nitrat (1.2), S. M. Jörgensen 17, 473.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-Kobalt-*6*-nitrit (Co^{III}), (1.2) S. M. Jörgensen 5, 178.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltnitrat (1.2), Darst., Reakt., S. M. Jörgensen 5, 162.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-*1*-*Hydro*-*2*-nitrat (1.2), S. M. Jörgensen 5, 166.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-Platin-*4*-chlorid (Pt^{II}) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 167.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobalt-Platin-*6*-chlorid (Pt^{IV}) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 168.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalz d. *2*-Ammin-*4*-Nitrito-Kobaltsäure, S. M. Jörgensen 5, 180.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalz d. *2*-Ammin-*4*-Nitrito-Kobaltsäure, Verh. gegen verdünnte Chlorwasserstoffs., S. M. Jörgensen 18, 183.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze (1.2), Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 472.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze (1.6), Darst. u. Reaktt., S. M. Jörgensen 17, 468.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsulfat (1.2), S. M. Jörgensen 5, 166.

4-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsulfat (1.6), Darst., S. M. Jörgensen 5, 160.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 11, 429.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobaltoxalat, S. M. Jörgensen 11, 434.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobalt-Platin-*4*-chlorid-*1*½-Hydrat, (Pt^{II}) S. M. Jörgensen 11, 433.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobalt-Platin-*6*-chlorid-*1*-Hydrat, (Pt^{IV}) S. M. Jörgensen 11, 433.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 474.

4-Ammin-*1*-Oxalato-Kobaltsulfat-*1*-Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 432.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-*1*-Ammonium, K. A. Hofmann 14, 267.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-*1*-Ammonium, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 383.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Ammonium-*3*-Hydrat, A. Werner H. Grüger 16, 412.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Ammonium, Verh. gegen Kupferchloridlösg. (Cu^{II}), Bildg. v. $Co_2(NH_3)_8(SO_3)_4Cu.H_2O$, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 387.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Cäsium-*2*-Ammoniumsulfit-*2*-Hydrat, A. Werner, H. Grüger 16, 421.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Kalium, A. Werner, H. Grüger 16, 416.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Lithium-½-Ammoniumsulfit, A. Werner, H. Grüger 16, 419.

4-Ammin-*2*-Sulfito-Kobalt-Natrium-*1* u. *2*-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 395.

Kobaltammine (Co^{III})

4-**Ammin**-*2*-**Sulfito-Kobalt-Natrium**-*2*-**Hydrat**, A. Werner, H. Grüger 16, 415.

4-**Ammin**-*2*-**Sulfito-Kobalt-Rubidium**-*2*-**Hydrat**, A. Werner, H. Grüger 16, 417.

5-**Ammin**-*1*-**Aquo-Kobaltchlorid**, Konstit., S. M. Jörgensen 2, 290.

5-**Ammin**-*1*-**Aquo-Kobaltchlorid**, Lösl., N. Kurnakow 8, 114.

5-**Ammin**-*1*-**Aquo-Kobaltoxalat-Platin**-*6*-**chlorid**, S. M. Jörgensen 11, 428.

5-**Ammin**-*1*-**Aquo-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 460.

5-**Ammin**-*1*-**Aquo-Kobaltsulfit**-*1*-**Hydrat** (Co^{III}), K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 388.

5-**Ammin**-*1*-**Bromo-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltchlorid**, S. P. L. Sörensen 5, 369.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltchlorid**, Konstit., S. M. Jörgensen 2, 290.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltchlorid**, Lösl., N. Kurnakow 8, 114.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltchlorid**, Reindarst., S. M. Jörgensen 19, 79.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltnitrat**, Verh. b. Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 89.

5-**Ammin**-*1*-**Chloro-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 462.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrato-Kobalt-Kobalt**-*6*-**nitrit**, S. M. Jörgensen 5, 176.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrato-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobaltchlorid**, Darst., Reakt., Lösl., S. M. Jörgensen 5, 169.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobaltchlorid**, Isomerie, S. M. Jörgensen 5, 172.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobalt-Kobalt**-*6*-**nitrit** (Co^{III}), S. M. Jörgensen 5, 178.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobaltsalz d.** *2*-**Ammin**-*4*-**Nitrito-Kobaltsäure**, S. M. Jörgensen 5, 180.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.

5-**Ammin**-*1*-**Nitrito-Kobaltsulfat**, S. M. Jörgensen 5, 172.

5-**Ammin-Oxalato-Kobaltbromid**-*1½*-**Hydrat**, S. M. Jörgensen 11, 425.

5-**Ammin-Oxalato-Kobalt**-*Hydro*-*2*-**bromid**, S. M. Jörgensen 11, 425.

5-**Ammin-Oxalato-Kobalt**-*Hydro*-*2*-**chlorid**, S. M. Jörgensen 11, 426.

5-**Ammin-Oxalato-Kobaltjodid**-*1½*-**Hydrat**, S. M. Jörgensen 11, 424.

5-**Ammin-Oxalato-Kobalt**-*Hydro*-*2*-**jodid**, S. M. Jörgensen 11, 424.

5-**Ammin-Oxalato-Kobalt**-*Hydro*-*2*-**nitrat**, S. M. Jörgensen 11, 426.

5-**Ammin-Oxalato-Kobaltoxalat**, S. M. Jörgensen 11, 423.

5-**Ammin-Oxalato-Kobalt-Platin**-*6*-**chlorid**-*2*-**Hydrat**, S. M. Jörgensen 11, 427.

5-**Ammin-Oxalato-Kobaltsalze**, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 464.

5-**Ammin-Oxalato-Kobaltsulfat**-*3*-**Hydrat**, S. M. Jörgensen 11, 422.

Kobaltammine (Co^{III})

6-Ammin-Kobaltsulfat-*per*-sulfat, S. M. Jörgensen **17**, 459.

6-Ammin-*2*-Aquo-*2*-Chloro-*1*-Oxy-*2*-Kobalt-*1*-*hydroxy*-chlorid, S. M. Jörgensen **16**, 186; Umsetz., S. M. Jörgensen **16**, 193.

6-Ammin-*2*-Aquo-*2*-Nitrato-*1*-Oxy-*2*-Kobalt-*hydroxy*-nitrat, S. M. Jörgensen **16**, 193.

6-Ammin-*2*-Aquo-*1*-Sulfato-*1*-Oxy-*2*-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen **16**, 190.

9-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Sulfito-*2*-Kobaltsulfit-*2*-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch **16**, 389.

Anhydro-Oxy-Ammin-Kobaltchlorid $Co_2O_2(NH_3)_{10}Cl_5.H_2O$, A. Werner, A. Mylius **16**, 254.

Anhydro-Oxy-Ammin-Kobaltnitrat $Co_2O_2(NH_3)_{10}(NO_3)_5$, A. Werner, A. Mylius **16**, 253.

Aquotetramminxanthokobaltsalze s. *4*-Ammin-Aquo-Nitrito-Kobaltsalze.

Chloropraseokobaltsalze s. *4*-Ammin-*2*-Chloro-Kobaltsalze (1.6).

Croceokobaltsalze s. *4*-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze (1.6).

Dichrokobaltsalze s. *3*-Ammin-*1*-Aquo-*2*-Chloro-Kobaltsalze.

2-Dimethylglyoxim-*2*-Ammin-Kobaltchlorid-*5*-Hydrat, Darst., Leitverm., L. Tschugaeff **46**, 160.

2-Dimethylglyoxim-*2*-Ammin-Kobalthydroxyd, L. Tschugaeff **46**, 163.

2-Dimethylglyoxim-*2*-Ammin-Kobaltnitrat, L. Tschugaeff **46**, 163.

2-Dimethylglyoxim-*2*-Ammin-Kobaltsulfat, L. Tschugaeff **46**, 164.

Flavokobaltsalze s. *4*-Ammin-*2*-Nitrito-Kobaltsalze (1.2).

Fuskokobaltsulfat, Darst., A. Werner, F. Beddow, A. Baselli **16**, 128.

Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-bromid, A. Werner, F. Steinitzer **16**, 163.

Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-chlorid, Hydrochlorid, A. Werner, F. Steinitzer **16**, 162.

Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-jodid, A. Werner, F. Steinitzer **16**, 165.

Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-nitrat-*4*-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer **16**, 161.

Imido-*6*-Ammin-*3*-Aquo-*1*-Nitrato-*2*-Kobalt-*3*-chlorid, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 109.

Imido-*6*-Ammin-*3*-Aquo-*1*-Nitrato-*2*-Kobalt-*3*-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 108.

Imido-*6*-Ammin-*Hydro*-*1*-Nitrito-Kobalt-*4*-chlorid-*1*-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer **16**, 165.

Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-bromid-*5*-Hydrat, A. Werner, A. Baselli **16**, 155.

Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-chlorid-*5*-Hydrat, A. Werner, A. Baselli **16**, 150.

Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-nitrat-*1*-Hydrat, A. Werner, A. Baselli **16**, 153.

Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*2*-sulfat-*3*-Hydrat, A. Werner, A. Baselli **16**, 154.

Imido-*8*-Ammin-*1*-Aquo-*1*-Sulfato-*2*-Kobalt-*2*-chlorid-*2*-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 106.

Kobaltammine (Co^{III})

$Co(NH_3)_3CS_4H$, K. A. Hofmann **14**, 274.

Kobaltammine ($Co^{III, IV}$)

Ozo-Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*Hydro*-*4*-chlorid, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 111.

Ozo-Imido-*6*-Ammin-*2*-Kobalt-*3*-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 110.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*8*-bromid-*6*-Hydrat, A. Werner, F. Beddow **16**, 131.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*8*-chlorid-*6*-Hydrat, A. Werner, F. Beddow **16**, 129.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*8*-nitrat-*2*-Hydrat, A. Werner, F. Beddow **16**, 133.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*8*-nitrat-*6*-Hydrat, A. Werner, A. Baselli **16**, 134.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobaltsalze $O = (NH = Co_2[NH_3]_8)_2X_8$, A. Werner, F. Beddow **16**, 129.

Ozo-*2*-Imido-*8*-Ammin-*2*-Kobalt-*4*-sulfat-*6*-Hydrat, A. Werner, F. Beddow **16**, 132.

2-Ozo-*3*-Imido-*10*-Ammin-*4*-Kobalt-*8*-bromid-*1*-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 113.

2-Ozo-*3*-Imido-*10*-Ammin-*4*-Kobalt-*8*-chlorid-*2*-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 112.

2-Ozo-*3*-Imido-*10*-Ammin-*4*-Aquo-*4*-Kobalt-*5*-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker **21**, 114.

Kobalt-Ammonium-*2*chromat (Co^{II})

$(NH_4)_2Co(Cr_2O_7)_2 . 2H_2O$, G. Krüss, O. Unger **8**, 453.

***2*-Kobalt-*1*-Ammonium-*1*-*hydroxy*-*2*-chromat-*1*-Hydrat**

M. Gröger **49**, 201.

Kobalt-*2*-Ammonium-*4*-fluorid-*2*-Hydrat (Co^{II})

H. v. Helmolt **3**, 131.

E. Böhm **43**, 336.

Kobalt-*3*-Ammonium-*6*-nitrit (Co^{III})

$^1/_2$Hydrat, A. Rosenheim, J. Koppel **17**, 46.

Kobalt-*3*-Ammonium-*3*-oxalat (Co^{III})

3-Hydrat, S. P. L. Sörensen **11**, 4.

Kobalt-*2*-Ammonium-*4*-rhodanid (Co^{II})

F. P. Treadwell **26**, 109.

Isomerie m. Kobaltrhodanid-*2*-Schwefelharnstoff, Absorptionsspektrum d. Lösg., Leitverm., A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 28.

Kobalt-*2*-Ammonium-*4*-rhodanid-*4*-Hydrat (Co^{II})

A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 290.

Kobalt-*2*-Ammonium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Co^{II})

Lösl., J. Locke **33**, 75.

***2*-Kobalt-*6*-Ammonium-*5*-*hypo*-sulfit-*6*-Hydrat** (Co^{II})

A. Rosenheim, J. Davidsohn **41**, 241.

Kobalt-*2*-Ammonium-*4*-thioacetat (Co^{II})

J. L. Danziger **32**, 78.

Kobalt-*2*-Anilinium-*4*-rhodanid (Co^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 391.

Kobalt-Barium-nitrit-Hydrat (Co^{III})
$Co_2O_3 . 2BaO . 4N_2O_3 . xH_2O$, A. Rosenheim, I. Koppel **17**, 51.

***2*-Kobalt-*3*-Baryum-*12*-nitrit-*14*-Hydrat** (Co^{III})
A. Rosenheim, I. Koppel **17**, 47.

***2*-Kobalt-*3*-Barium-*6*-oxalat-*12*-Hydrat** (Co^{III})
F. Kehrmann, N. Pickersgill **4**, 136.

Kobalt-*1*-Barium-*4*-rhodanid-*8*-Hydrat (Co^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 290.

Kobalt-*1*-Barium-*2*-thioglykolat-*12*-Hydrat (Co^{II})
A. Rosenheim, J. Davidsohn **41**, 241.

Kobaltbasen s. **Kobaltammine.**

***2*-Kobalt-*3*-Blei-*12*-nitrit-*12*-Hydrat** (Co^{III})
A. Rosenheim, I. Koppel **17**, 48.

Kobalt-*ortho*-borat
Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler **40**, 239.

Kobalt-*pyro*-borat
Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler **40**, 239.
Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler **40**, 270.

Kobalt-Bor-Wolframat s. **Wolframsäure-Borate.**

Kobaltbromid (Co^{II})
Darst. z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter **16**, 364.
Darst., Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter **21**, 252.
Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow **15**, 24.

Kobaltbromid-*2*-Chinolin (Co^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 380.

Kobalt-*2*-Cäsium-*4*-bromid (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 128.

Kobalt-*3*-Cäsium-*5*-bromid (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 128.

Kobalt-*2*-Cäsium-*4*-chlorid (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 128.

Kobalt-*3*-Cäsium-*5*-chlorid (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 127.

Kobalt-*1*-Cäsium-*3*-chlorid-*2*-Hydrat (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 128.

Kobalt-*2*-Cäsium-*4*-jodid (Co^{II})
G. F. Campbell **8**, 128.

Kobalt-*2*-Cäsium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Co^{II})
Lösl., J. Locke **33**, 75.

Kobalt-*2*-Chinolinium-*4*-bromid-*2*-Hydrat (Co^{II})
Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 380.

Kobalt-*2*-Chinolinium-*4*-chlorid-*2*-Hydrat (Co^{II})
Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 379.

Kupferammine

2-Äthylendiamin-Kupferbromid-*2*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 15.

2-Äthylendiamin-Kupfernitrat-*2*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 16.

2-Äthylendiamin-Kupferrhodanid-*2*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 12.

2-Äthylendiamin-*2*-Aquo-Kupferchlorid, Darst., Molekulargew., A. Werner, P. Spruck **21**, 234.

2-Äthylendiamin-*2*-Aquo-Kupfersulfat, A. Werner, P. Spruck **21**, 233.

3-Äthylendiamin-Kupferacetat-*2*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 16.

3-Äthylendiamin-Kupferbromid-*5*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 14.

3-Äthylendiamin-Kupfernitrat, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck **21**, 220.

3-Äthylendiamin-Kupferrhodanid-*5*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 12.

3-Äthylendiamin-Kupfersulfat, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck **21**, 219.

Cyanide, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 84.

Kupferhydroxyd in ammoniakalischen Lösgg., Leitverm., Hydroxylionenkonz., W. Bonsdorff **41**, 146.

Nachw. in Lösgg. durch Best. d. Verteilungskoeff. v. Ammoniak zwischen Kupfersulfatlösg. u. Chloroform, H. M. Dawson, J. McCrae **26**, 98.

s. auch d. einzelnen Kupfersalze.

Kupfer-*2*-Ammonium-*3*-bromid (Cu^I)

H. L. Wells, E. B. Hurlburt **10**, 159.

Kupfer-*1*-Ammonium-*2*-bromid-½-Hydrat (Cu^I)

H. L. Wells, E. B. Hurlburt **10**, 159.

Kupfer-*9*-Ammonium-*1*-bromid-*4*-*hypo*-sulfit (Cu^I)

Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 104.

Kupfer-*2*-Ammonium-*3*-chlorid (Cu^I)

H. L. Wells, E. B. Hurlburt **10**, 158.

***3*-Kupfer-*2*-Ammonium-*5*-chlorid** (Cu^I)

H. L. Wells, E. B. Hurlburt **10**, 158.

Kupfer-*2*-Ammonium-*4*-chlorid-*2*-Hydrat (Cu^{II})

Gleichgew. m. Lösgg., Lösl., Gefrierpp. d. Lösgg., P. A. Meerburg **45**, 1.

Kupfer-*9*-Ammonium-*1*-chlorid-*4*-*hypo*-sulfit (Cu^I)

Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 106.

Kupfer-Ammonium-*2*chromat (Cu^{II})

$Cu_2(NH_4)_6(Cr_2O_7)_5 \cdot 6\,H_2O$, G. Krüss, O. Unger **8**, 455.

Kupfer-*1*-Ammonium-*2*-cyanid (Cu^I)

H. Grossmann, P. von der Forst **48**, 100.

***2*-Kupfer-*1*-Ammonium-*3*-cyanid-1-Ammoniak** (Cu^I)

F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 90.

***2*-Kupfer-*1*-Ammonium-*3*-cyanid-*1*-Hydrat** (Cu^I)

H. Grossmann, P. von der Forst **48**, 97.

Darst., Krystallf., F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 89.

***2*-Kupfer-*3*-Ammonium-*2*-cyanid-*3*-rhodanid** (Cu^I)
Darst., Krystallf., H. Grossmann **37**, 409.
Kupfer-*1*-Ammonium-*3*-fluorid (Cu^{II})
H. v. Helmolt **3**, 149.
Kupfer-*2*-Ammonium-*4*-fluorid (Cu^{II})
H. v. Helmolt **3**, 138.
Kupfer-*1*-Ammonium-*2*-jodid (Cu^I)
H. L. Wells, E. B. Hurlburt **10**, 159.
Kupfer-*9*-Ammonium-*1*-jodid-*4*-*hypo*-sulfit (Cu^I)
Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 105.
Kupfer-Ammonium-oxalat
Gefrierpp., Leitverm. d. Lösgg., Potentiale v. Konzentrationselemm., H. Schäfer, R. Abegg **45**, 801.
Kupfer-*9*-Ammonium-*1*-rhodanid-*4*-*hypo*-sulfit (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 108.
***2*-Kupfer-*2*-Ammonium-*7*-sulfid**
A. Rössing **25**, 410.
***2*-Kupfer-*2*-Ammonium-*2*-sulfit** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 99.
***2*-Kupfer-*4*-Ammonium-*3*-sulfit-*3*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 100.
***2*-Kupfer-*12*-Ammonium-*7*-sulfit-*4*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 99.
***2*-Kupfer-*14*-Ammonium-*8*-sulfit-*4*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 98.
***3*-Kupfer-*2*-Ammonium-*3*-sulfit-*6*,*5*-Hydrat**
$Cu''SO_3 . Cu'_2SO_3 . (NH_4)_2SO_3 . 6.5H_2O$, A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 98.
***2*-Kupfer-*2*-Ammonium-*2*-*hypo*-sulfit-*2*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 91.
***2*-Kupfer-*4*-Ammonium-*3*-*hypo*-sulfit-*1*,*5*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 90.
Kupfer-*2*-*meta*-antimonat-*3*-Ammoniak-*9*-Hydrat (Cu^{II})
R. F. Weinland, H. Schmid **44**, 55.
Kupfer-*meta*-antimonit (Cu^{II})
$Cu(SbO_2)_2$, M. C. Harding **20**, 237.
***2*-Kupfer-*1*-*Hydro*-*1*-arsenat** (Cu^I)
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 70.
***2*-Kupfer-*1*-*Hydro*-*1*-arsenat-*6*-Schwefelharnstoff** (Cu^I), A. Rosenheim, A. Loewenstamm **34**, 70.
Kupfer-*1*-Barium-*2*-Ammonium-*6*-nitrit (Cu^{II})
C. Przibylla **15**, 424.
***2*-Kupfer-*1*-Barium-*4*-cyanid** (Cu^I)
Molekularvol in Lösg., J. Traube **8**, 21.
Kupfer-*1*-Barium-*3*-cyanid-*3*-Hydrat (Cu^I)
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 106.
***2*-Kupfer-*1*-Barium-*4*-cyanid-*4*-Hydrat** (Cu^I)
Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 101.

Kupfer-*1*-Barium-*2*-Kalium-*6*-nitrit (Cu^{II})
C. Przibylla 15, 424.
***2*-Kupfer-*2*-Barium-*3*-*hypo*-sulfit-*4*-Hydrat** (Cu^{I})
A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 92.
Kupfer-1-Blei-*2*-Ammonium-*6*-nitrit (Cu^{II})
C. Przibylla 15, 420.
Kupfer-*1*-Blei-Thalliumnitrit (Cu^{II}, Pb^{II}, Tl^{I})
C. Przibylla 18, 461.
Kupfer-*2*-*meta*-borat
$Cu(BO_2)_2$, Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 241.
Darst., Dichte, optische Eigenschaft, Reaktt., Zersetzung bei hoher Temp. in Kupferborat (Cu^{I}) u. Sauerstoff, W. Guertler 38, 456.
Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler 40, 270.
Kupfer-*oxy-meta*-borat (Cu^{I})
$Cu_4O(BO_2)_4$, Bildg. aus Kupfer-*meta*-borat (Cu^{II}) beim Erhitzen, W. Guertler 38, 456.
Kupfer-Bor-Wolframat s. **Wolframsäureborate.**
Kupferbromid (Cu^{I})
Konzentrationselem. in Kaliumbromidlösg., Potentiale, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 462.
Lösl. in Ws. u. Kaliumbromidlösgg., Komplexe, Gleichgew. d. Lösgg., Löslichkeitsprodukte, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.
Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmujlow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 19, 26, 28.
Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.
Verb. $2CuBr.CuO.3H_2O$, W. Spring, M. Lucion 2, 217.
Verb. m. *2*-Äthylendiammin-*1*-Platinbromid (Pt^{II}), N. S. Kurnakow 17, 229.
Verb. m. NH_4Br u. $(NH_4)_2S_2O_8$, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 107.
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 66.
Kupfer-*1*-*Hydro*-*3*-bromid-*10*-Hydrat (Cu^{II})
R. F. Weinland, W. Knöll 44, 115.
Kupferbromid-Äthylendiamin s. **Kupferammine** (Cu^{II}).
Kupferbromid-*1*-Ammoniak (Cu^{I})
Th. W. Richards, B, S. Merigold 17, 246.
Kupferbromid-*3*-Ammoniak (Cu^{I})
Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 249.
Kupferbromid-*2*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 108.
Kupferbromid-*6*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 109.
Kupferbromid-*3*-Schwefelharnstoff (Cu^{I})
Darst., Leitverm., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 66.
Kupferbromid-*1*-Schwefelharnstoff-*4*-Hydrat (Cu^{I})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 67.
Kupferbromid-*1*-Xanthogenamid (Cu^{I})
A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
Kupferbromid-*3*-Xanthogenamid (Cu^{I})
A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

Kupfer-Cadmium (in Doppelsalzen) s. **Cadmium-Kupfer.**

Kupfer-*1*-Cäsium-*3*-bromid (Cu^{II})
H. L. Wells, P. T. Walden 5, 305.

Kupfer-*2*-Cäsium-*4*-bromid (Cu^{II})
H. L. Wells, P. T. Walden 5, 304.

Kupfer-*1*-Cäsium-*3*-chlorid (Cu^{II})
H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 303.

Kupfer-*2*-Cäsium-*4*-chlorid (Cu^{II})
H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 302.

Kupfer-*3*-Cäsium-*4*-chlorid (Cu^{I})
H. L. Wells 5, 307.

***2*-Kupfer-*1*-Cäsium-*3*-chlorid** (Cu^{I})
H. L. Wells 5, 306.

***2*-Kupfer-*3*-Cäsium-*5*-chlorid** (Cu^{I})
H. L. Wells 5, 307.

***2*-Kupfer-*3*-Cäsium-*7*-chlorid-*2*-Hydrat** (Cu^{II})
H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 303.

***3*-Kupfer-*2*-Cäsium-*5*-cyanid** (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 98.

Kupfer-*1*-Cäsium-*2*-cyanid-*1,5*-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 101.

Kupfer-*2*-Cäsium-*3*-cyanid-*1*-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 105.

Kupfer-*2*-Cäsium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Cu^{II})
Lösl., J. Locke **33**, 75.

Kupfer-*1*-Calcium-*2*-Ammonium-*6*-nitrit (Cu^{II})
C. Przibylla 15, 428.

Kupfer-*1*-Calcium-*3*-cyanid-*4*-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 106.

***3*-Kupfer-*1*-Calcium-*5*-cyanid-*8*-Hydrat** (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 99.

Kupfer-Calcium-Kaliumnitrit (Cu^{II})
C. Przibylla 18, 458.

Kupfer-*1*-Calcium-*2*-Kalium-*6*-nitrit (Cu^{II})
C. Przibylla 15, 422.

Kupfercarbonat (Cu^{II})
Zusammensetz. d. Niederschläge v. Natriumcarbonat u. Natrium-*Hydro*-carbonatlösgg. aus Kupfersulfatlösgg., M. Gröger **24**, 127.

Kupfercarbonat, basisches (Cu^{II})
$3(Cu_2OCO_2).4H_2O$, M. Gröger **24**, 130.

Kupfer-*2*-*Hydro*-*2*-carbonat
Dissoziationsverhältnisse, R. Luther, B. Krsnjavi **46**, 170.

Kupfer-*2*-Chinolinium-*4*-bromid-*3*-Hydrat (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 110.

Kupfer-*meta*-chlorantimonat s. **Antimon-Kupferchlorid.**

Kupferchlorat (Cu^{II})
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 31.

2-Kupferchlorid-1-Methylsulfid (Cu^{I})
A. Werner, A. Maiborn **15**, 13.
Kupferchlorid-2-Pyridin (Cu^{II})
J. Schröder **44**, 26.
Kupferchlorid-Pyridin-Platinchlorid-Hydrat (Cu^{II}, Pt^{II})
$CuCl_2 . 2(PtCl_2Py_4) . 12 H_2O$, N. S. Kurnakow **17**, 22.
Kupferchlorid-2-Schwefelharnstoff (Cu^{I})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 65.
Kupferchlorid-3-Schwefelharnstoff (Cu^{I})
Darst., Leitverm., Konstit., A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 64.
Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler **49**, 1.
Kupferchlorid-1-Schwefelharnstoff-1/2-Hydrat (Cu^{I})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 65.
Kupferchlorid-1-Xanthogenamid (Cu^{I})
Darst., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler **49**, 1.
Kupferchlorid-2-Xanthogenamid (Cu^{I})
Darst., Molekulargew., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler **49**, 1.
Kupferchlorid-3-Xanthogenamid (Cu^{I})
Darst., Molèkulargew., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler **49**, 1.
Kupferchromat (Cu^{II})
J. Schulze **10**, 151.
Kupfer-2 chromat-2-Hydrat (Cu^{II})
J. Schulze **10**, 149.
Kupfer-2 chromat-Quecksilbercyanid
$CuCr_2O_7 . Hg(CN)_2 . 5 H_2O$, G. Krüss, O. Unger **8**, 461.
Kupfercyanid (Cu^{I})
Gleichgew. d. Lösgg. in Kaliumcyanid, Potentiale v. Konzentrationselemm., F. Kunschert **41**, 359.
Komplexverbb. m. Ammoniak, Doppelsalze d. Komplexe, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 84.
Komplexverbb. m. Cyaniden, Darst., Krystallformen, H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 94.
feste Lösg. in Ammonium-*hypo*-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 107.
Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow **15**, 20.
Verbb. m. Kaliumcyanid, Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **38**, 92.
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 68.
Kupfercyanid-Ammoniak (Cu^{I})
F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 86.
3-Kupfer-4-cyanid-3-Ammoniak
$(Cu_2{}^{I} . (CN)_4(NH_3)_3)Cu^{II}$, Darst., Krystallform, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 94.
3-Kupfer-4-cyanid-4-Ammoniak
$(Cu_2{}^{I}(CN)_4(NH_3)_4)Cu^{II}$, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 96.
5-Kupfer-6-cyanid-2-Ammoniak
$(Cu_2{}^{I}(CN)_3(NH_3)_2)Cu^{II}$, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 91.
5-Kupfer-6-cyanid-4-Ammoniak
$(Cu_2{}^{I}(CN)_3(NH_3)_2)_2Cu^{II}$, Darst., Krystallform, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **39**, 92.



2-Kupfer-1-Kalium-3-cyanid-1-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 94.
Darst., Lösl., Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald **38**, 93.
Kupfer-3-Kalium-3-cyanid-1-rhodanid-0,5-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann **37**, 407.
2-Kupfer-3-Kalium-2-cyanid-3-rhodanid (Cu^{I})
Darst., Krystallf., H. Grossmann **37**, 408.
Kupfer-1-Kalium-3-fluorid (Cu^{II})
H. v. Helmolt **8**, 147.
Kupfer-Kalium-*Hydro-hypo*-phosphat (Cu^{II})
$CuK_6(H_2P_2O_6)_4 . 15 H_2O$, Darst., Krystallf., C. Bansa **6**, 152.
Kupfer-2-Kalium-2-oxalat (Cu^{II})
Hydrate, Darst., Gleichgew. m. Lösg., H. Schäfer, R. Abegg **45**, 301.
Kupfer-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat
Lösl., J. Locke **33**, 75.
8-Kupfer-2-Kalium-6-sulfid
J. Milbauer **42**, 440.
2-Kupfer-2-Kalium-2-sulfit (Cu^{I})
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 96.
2-Kupfer-4-Kalium-3-*hypo*-sulfit (Cu^{I})
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 88.
6-Kupfer-2-Kalium-6-sulfit-16-Hydrat ($Cu^{I, II}$)
$4 Cu''SO_3 . Cu'_2SO_3 . K_2SO_3 . 16 H_2O$, A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 97.
2-Kupfer-2-Kalium-2-*hypo*-sulfit-2-Hydrat (Cu^{I})
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 88.
Kupfer-Kohlensäure (Cu^{II})
Komplexzerfallskonst., Konzentrationselemm., R. Luther, B. Krsnjavi **46**, 170.
Kupferlegierungen s. Legierungen v. Kupfer.
Kupfer-2-Lithium-4-bromid-6-Hydrat (Cu^{II})
Darst., Farbe, N. S. Kurnakow, A. A. Sementschenko **19**, 336.
2-Kupfer-1-Lithium-3-cyanid-3-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 97.
2-Kupfer-1-Magnesium-4-cyanid-11-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 103.
Kupfermanganit
M. Salinger **33**, 331.
Kupfer-2-manganit
M. Salinger **33**, 349.
Kupfer-2-Natrium-2-carbonat-3-Hydrat (Cu^{II})
M. Gröger **24**, 132.
Kupfer-1-Natrium-2-cyanid (Cu^{I})
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 21.
Kupfer-1-Natrium-2-cyanid-2-Hydrat (Cu^{I})
H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 100.
Kupfer-2-Natrium-3-cyanid-3-Hydrat (Cu^{I})
Darst., Leitverm., Gefrierpp. v. Lösgg., H. Grossmann, P. v. d. Forst **43**, 104.

Kupfer-*3*-Natrium-*4*-cyanid-*3*-Hydrat (Cu^I)
Darst., Leitverm. u. Gefrierpp. d. Lösgg., H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 108.
***2*-Kupfer-*1*-Natrium-*3*-cyanid-*2*-Hydrat** (Cu^I)
Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst **43**, 96.
Kupfer-Natriumphosphat
$CuNa_8P_8O_{10}.12H_2O$, M. Stange **12**, 458.
Kupfer-Natrium-*pyro*-phosphat (Cu^{II})
$Cu_3Na_2P_4O_{14}.10H_2O$, M. Stange **12**, 456.
Kupfer-*1*-Natrium-*1*-phosphit (Cu^I)
R. Kremann **33**, 93.
Kupfer-Natrium-*hypo*-sulfit (Cu^I)
$5Cu_2S_2O_3.3Na_2S_2O_3.9H_2O$, C. u. J. Bhaduri **17**, 10.
$7Cu_2S_2O_3.5Na_2S_2O_3.16H_2O$, C. u. J. Bhaduri **17**, 9.
$9Cu_2S_2O_3.5Na_2S_2O_3.8NaCl.12H_2O$, C. u. J. Bhaduri **17**, 17.
Isomorphe Gemische, A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 82.
***4*-Kupfer-*4*-Natrium-*5*-sulfit-*8*-Hydrat** ($Cu^{I, II}$)
$2Cu^{''}SO_3.Cu^{'}_2SO_3.2Na_2SO_3.8H_2O$, A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 94.
***10*-Kupfer-*4*-Natrium-*7*-sulfit-*30*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, S. Steinhäuser **25**, 94.
***5*-Kupfer-*3*-Natrium-*4*-thioglykolat-*1*-Hydrat** (Cu^I)
A. Rosenheim, J. Davidsohn **41**, 248.
Kupferniobat (Cu^{II})
Darst., Dichte, Krystallf., A. Larsson **12**, 198.
Kupfernitrat (Cu^I)
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 68.
Kupfernitrat (Cu^{II})
Einw. auf Phosphorlösgg., A. C. Christomanos **41**, 305.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 30.
Kupfernitrat-Äthylendiamin s. **Kupferammine** (Cu^{II}).
Kupfernitrat-*2*-Chinolin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 107.
Kupfernitrat-*3*(-*6*-*9*)-Hydrat (Cu^{II})
Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk **20**, 412.
Kupfernitrat-*2*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 102.
Kupfernitrat-*3*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 103.
Kupfernitrat-*4*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 101.
Kupfernitrat-*6*-Pyridin (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 104.
Kupfernitrat-*2*-Pyridin-*2*-Hydrat (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 105.
Kupfernitrat-*6*-Pyridin-*3*-Hydrat (Cu^{II})
P. Pfeiffer, V. Pimmer **48**, 106.
Kupfernitrat-*2*-Schwefelharnstoff-*1*-Hydrat (Cu^I)
Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler **49**, 1.

L

Legierungen

Lithiumcarbonat
Gleichgew. d. Reaktt.: $Li_2CO_3 + WO_3 = Li_2WO_4 + CO_2$ u.
$Li_2CO_3 + V_2O_5 = 2LiVO_3 + CO_2$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Lösl. in Alkalisalzlösgg., G. Geffcken **43**, 197.
Smp., K. Hüttner, G. Tammann **43**, 215.
Lithiumchlorchromat
Darst., Krystallform, S. Loewenthal **6**, 357.
Lithiumchlorid
Dichte, geschm., Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner **38**, 358.
Gleichgew. d. Reaktt.: $LiCl + NaJ \rightleftharpoons NaCl + LiJ$;
$LiCl + KJ \rightleftharpoons LiJ + KCl$
$LiCl + CsJ \rightleftharpoons LiJ + CsCl$ in Schmelzen,
N. u. Wl. Békétoff **40**, 361.
Katalysator für Hydratationsreaktt., P. Rohland **31**, 438.
Leitverm. in Ammoniaklösgg., F. Goldschmidt **28**, 127.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 19.
Smp., K. Hüttner, G. Tammann **43**, 215.
Lithium-*2*-chlorid-*3*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler **2**, 259.
Lithiumhydroxyd
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 19.
Lithiumjodid
Gleichgew. m. Jodlösgg. in Benzol, Nichtexistenz v. *Poly*-jodiden,
A. Hamburger, R. Abegg **50**, 415.
Gleichgew. d. Reaktt.: $LiJ + NaCl \rightleftharpoons LiCl + NaJ$
$LiJ + KCl \rightleftharpoons KJ + LiCl$
$LiJ + CsCl \rightleftharpoons LiCl + CsJ$ in Schmelzen,
N. u. Wl. Békétoff **40**, 361.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 19.
Lithium-*poly*-jodid
Versuch z. Darst., A. Hamburger, R. Abegg **50**, 415.
Lithiumlegierungen s. **Legierungen. v. Lithium.**
Lithium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Lithium.**
Lithiummineralien
Spektralanalyt. Verh., O. Vogel **5**, 56.
Lithium-*para*-molybdänat-*12*-Hydrat
A. Rosenheim **15**, 182.
Lithium-Molybdänit, bromiertes, s. **Molydän-Lithium-*oxy*-bromid** (Mo^V).
Lithiummolybdän-*per*-jodat
C. W. Blomstrand 1, 32; s. a. Molybdänsäure-*per*-jodate.
Lithiumnitrat
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **3**, 19.
Lithium-*3*-nitrid s. **Lithiumazid.**
Lithiumnitrit-$^1/_2$-Hydrat
F. Vogel **35**, 403.
Lithiumoxyd
Acidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff **42**, 329.

Magnesiumhydroxyd
Fällung durch Piperidin, W. Herz 27, 310.
Gleichgew.: $MgCl_2 + 2 NH_4OH \rightleftharpoons Mg(OH)_2 + 2 NH_4Cl$, W. Herz, G. Muhs 38, 138.
Verb. m. Eisensulfid s. Eisen-Magnesium-*hydroxy*-sulfid.

Magnesiumjodid
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 30.

Magnesiumjodid-*2*-Äthyläther
Darst., Lösl., Gleichgew. heterog., B. N. **Menschutkin 49**, 34.

Magnesium-*2*-Kalium-*2*-carbonat-*4*-Hydrat
Darst., Verh. gegen Ws., G. v. Knorre **34**, 274.

Magnesium-*1*-Kalium-*1*-*Hydro*-*2*-carbonat-*4*-Hydrat
Darst., Verh. gegen Ws., Dichte, G. v. Knorre **34**, 269.

Magnesium-*1*-Kalium-*3*-chlorid-*6*-Hydrat
(Carnallit) Löslichkeitslin. u. Gleichgeww., W. Meyerhoffer **34**, 147.

Magnesium-*1*-Kalium-*1*-chlorid-*1*-sulfat-*3*-Hydrat
Bildungstemp., Löslichkeitslin., W. Meyerhoffer **34**, 147.

***2*-Magnesium-*2*-Kalium-*3*-sulfat**
(Langbeinit) Löslichkeitslin. u. Gleichgeww., W. Meyerhoffer **34**, 147.

Magnesium-*2*-Kalium-*2*-sulfat-*4*-Hydrat
(Leonit) Löslichkeitlin. u. Gleichgeww., W. Meyerhoffer **34**, 147.

Magnesium-*2*-Kalium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 31.
(Schönit) Löslichkeitslin. u. Gleichgeww., Darst. aus Kainit, W. Meyerhoffer **34**, 147.

Magnesium-*1*-Kalium-*1*-*Hydro*-*2*-sulfat-*2*-Hydrat
Bildg., Zusammensetz. d. ges. Lösg., W. Meyerhoffer, F. G. Cottrell 27, 442.

Magnesium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Magnesium.**

Magnesiumlegierungen s. **Legierungen v. Magnesium.**

Magnesiummolybdänit, bromiertes, s. **Molybdän-Magnesium-*oxy*-bromid** (Mo^V).

Magnesium-*2*-Natrium-*2*-carbonat
Darst., Verh. gegen Ws., Krystallform, G. v. Knorre **34**, 279.

Magnesium-*1*-Natrium-*1*-*Hydro*-*2*-carbonat-*4*-Hydrat
Nichtexistenz, G. v. Knorre 34, 278.

Magnesium-Natriumphosphat
$MgNa_3P_3O_{10} . 13 H_2O$, M. Stange 12, 453.

Magnesiumniobat (Nb^V)
Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 196.

Magnesiumnitrat
Gleichgew. d. Lösg. m. Ammoniak, G. M. Lovén 11, 407.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 30.

Magnesiumnitrat-*6*-*(9-)*Hydrat
Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk 20, 394.

***2*-Magnesium-*3*-nitrid**
Verh. gegen Phosphor-*3*-chlorid, E. A. Schneider 7, 358.

Magnesiumnitrit
Darst., Hydrate, F. Vogel 35, 397.

Massanalyse

Massanalyse

Massenwirkung

Molybdän-*1-hydroxy-4*-bromid-*2*-Hydrat (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 106.

Molybdän-*1-hydroxy-1-oxy-2*-bromid-*1,5*-Hydrat (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 106.

Molybdän-*2*-Cäsium-*1-oxy-5*-bromid (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 107.

Molybdän-*2*-Cäsium-*2-oxy-4*-chlorid (Mo^{VI})
Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 92.

Molybdän-*1*-Cäsium-*2-oxy-3*-chlorid-*1*-Hydrat (Mo^{VI})
Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 93.

***6*-Molybdän-*2*-Cäsium-*12-oxy-14*-chlorid-*22*-Hydrat** (Mo^{VI})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 94.

Molybdän-*2*-Cäsium-*3-oxy-4*-fluorid (Mo^{VIII})
A. Piccini **1**, 60.

***2*-Molybdän-*1*-Calcium-*2-oxy-8*-bromid-*7*-Hydrat** (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 112.

Molybdän-*2*-Chinolinium-*2-hydroxy-5*-bromid (Mo^{V})
A. Rosenheim, M. Koss **49**, 152.

Molybdän-*1*-Chinolinium-*1-oxy-4*-bromid-*2*-Hydrat (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 113.

Molybdän-*2*-Chinolinium-*1-oxy-5*-bromid-*2*-Hydrat (Mo^{V})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 113.

Molybdän-*1*-Chinolinium-*2-oxy-3*-bromid-*2*-Hydrat (Mo^{VI})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 105.

Molybdän-*1*-Chinolinium-*2-oxy-3*-chlorid-*2*-Hydrat (Mo^{VI})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 99.

Molybdän-*2*-Chinolinium-*2-oxy-4*-chlorid-*9*-Hydrat (Mo^{VI})
R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 99.

***2*-Molybdän-*3*-Chinolinium-*1-oxy-9*-jodid** (Mo^{IV})
A. Rosenheim, M. Koss **49**, 153.

Molybdän-*3*-chlorid (Mo^{III})
Darst., Verh. gegen Ammoniak, A. Rosenheim, H. J. Braun **46**, 314.

Molybdän-*5*-chlorid (Mo^{V})
Verb. m. Phosphor-*5*-chlorid, E. F. Smith, G. W. Sargent **6**, 385.
Verh. in Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski **8**, 220.

Molybdän-*oxy*-chlorid (Mo^{VI})
Verbb. m. Chloriden (chlorierte Molybdänsäuren u. Molybdänate), R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 81.

Molybdän-*2-oxy-2*-chlorid (Mo^{VI})
Darst., E. F. Smith, V. Lenher **4**, 375.
Verh. gegen Ammoniakgas, E. F. Smith, V. Lenher **4**, 374.
Verh. gegen Ammoniak, flüssig, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 306.
Verh. gegen Ammoniak m. Äthylamin, H. Fleck, E. F. Smith **7**, 352.

Molybdän-*1-oxy-2-hydroxy-2*-chlorid (Mo^{VI})
E. F. Smith, V. Oberholtzer **4**, 236.
Darst., Molekulargew. durch Siedepunktserhöhung, Gefrierpunktserniedrigung u. Dampfdichte, A. Vandenberghe **10**, 47.

Molybdän-*2*-oxyd (Mo^{IV})

Darst., Verh. gegen Silbersalze, E. F. Smith, O. L. Shinn **7**, 47.

Verb. m. Kaliumcyanid u. Hydroxylamin $MoO_2.4KCN.NH_2OH.H_2O$, K. v. d. Heide, K. A. Hofmann **12**, 282.

Verb. m. Molybdänsäure (Mo^{VI}) u. Ammoniak $4MoO_2.MoO_3.2NH_3.7H_2O$, K. v. d. Heide, K. A. Hofmann **12**, 280.

Molybdän-*3*-oxyd

Lösl. in geschm. B_2O_3, W. Guertler **40**, 231.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsohn **50**, 303; siehe Imidomolybdänate.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer **42**, 441.

Trenng. v. Silicium-*2*-oxyd, W. Asch **28**, 306.

s. auch Molybdänsäure.

***7*-Molybdän-*20*-oxyd**

Bildg. durch Elektrolyse, A. Junius **46**, 446.

Molybdän-*3*-oxyd-*2*-Hydrat (Mo^{VI})

Darst., A. Rosenheim **50**, 320.

***3*-Molybdän-*8*-oxyd-*15*-Hydrat** ($Mo^{V, VI}$)

Darst., Krystallf. Gefrierpunktserniedrigung, G. Marchetti **19**, 391.

Molybdän-*2*-oxyd-*4*-Kaliumcyanid-*10*- u. *5*-Hydrat

K. v. d. Heide, K. A. Hofmann **12**, 285.

Molybdänoxydstickstoffverbindungen

$Mo_5O_8N_3H_3$ u. $Mo_7O_{14}N_3H_{10}$, E. F. Smith, V. Lenher **4**, 377.

Molybdän-Phosphate s. **Molybdänsäure-Phosphate.**

Molybdän-Phosphorverbindungen

F. Mawrow **29**, 156.

$Mo_5O_8.(H_3PO_2)_7.3H_2O$ u. $Mo_5O_{13}.(H_3PO_2)_8.H_2O$, F. Mawrow **28**, 162.

Molybdän-*1*-Pyridinium-*2-hydroxy-4*-bromid (Mo^V)

A. Rosenheim, M. Koss **49**, 152.

Molybdän-*2*-Pyridinium-*2-hydroxy-5*-bromid-*2-Hydrat* (Mo^V)

A. Rosenheim, M. Koss **49**, 152.

Molybdän-*1*-Pyridinium-*1-oxy-4*-bromid (Mo^V)

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 115.

Molybdän-*2*-Pyridinium-*1-oxy-5*-bromid (Mo^V)

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 114.

Molybdän-*2*-Pyridinium-*2-oxy-4*-bromid-*2*-Hydrat (Mo^{VI})

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 105.

Molybdän-*2*-Pyridinium-*2-hydroxy-5*-chlorid (Mo^V)

A. Rosenheim, M. Koss **49**, 151.

Molybdän-*1*-Pyridinium-*2-oxy-3*-chlorid-*2*-Hydrat (Mo^{VI})

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 101.

Molybdän-*2*-Pyridinium-*2-oxy-4*-chlorid-*2*-Hydrat (Mo^{VI})

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 100.

***3*-Molybdän-*1*-Pyridinium-*6-oxy-7*-chlorid-*10*-Hydrat** (Mo^{VI})

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 102.

***9*-Molybdän-*1*-Pyridinium-*1-hydroxy-18-oxy-18*-chlorid-*5*-Hydrat** (Mo^{VI})

R. F. Weinland, W. Knöll **44**, 103.

Per-Sulfo-Molybdänsäure s. ***Per*-Sulfo-Molybdänsäure.**
Molybdänsäure, bromierte, s. **Molybdän-*oxy*-bromid** (Mo^{VI}).
Molybdänsäure, chlorierte, s. **Molybdän-*oxy*-chlorid** (Mo^{VI}).
Molybdänsäure-Hydrate
kolloidale Form, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 314.
Molybdänsäure-*1*-Hydrat ($MoO_3.H_2O$)
Darst., Lösl., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 435.
Bildg., Modifikationen, Verh. beim Entwässern, Lösl., Leitverm. A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.
Molybdänsäure-*2*-Hydrat ($MoO_3.2H_2O$)
Darst., Lösl., Diffusion, Leitverm., Verseifungswirkung, Gefrierpp. d. Lösgg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 427.
Darst., Lösl., Kolloidbildg., A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.
Molybdänsäure-Äthylamid (Mo^{VI}) $MoO_2(OH)(NHC_2H_5)$
H. Fleck, E. F. Smith 7, 354.
Molybdänsäureamid (Mo^{VI}) $MoO_2(OH)(NH_2)$
H. Fleck, E. F. Smith 7, 353.
Molybdänsäureamid-Hydrat
$MoO_2.OH.NH_2.H_2O$, A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 318.
Molybdänsäurearsenate (Mo^{VI})
Ammoniumsalz: $(NH_4)_2O.2MoO_3.As_2O_5.3H_2O$, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 28.
Ammoniumsalz: $3(NH_4)_2O.6MoO_3.As_2O_5.8H_2O$, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 30.
Ammoniumsalz: $5(NH_4)_2O.16MoO_3.As_2O_5.5H_2O$, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 31.
Ammoniumsalz: $3(NH_4)_2O.18MoO_3.As_2O_5.14H_2O$, F. Kehrmann, E. Böhm 7, 421.
Bibliographie, C. Friedheim, F. Mach 2, 325.
Kaliumsalz: $K_2O.2MoO_3.As_2O_5.5H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 340.
Kaliumsalz: $K_2O.6MoO_3.As_2O_5.5H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 330.
Kaliumsalz: $K_2O.18MoO_3.As_2O_5.28H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 331.
Kaliumsalz: $3K_2O.18MoO_3.As_2O_5.14H_2O$, F. Kehrmann, E. Böhm 7, 421.
Kaliumsalz: $3K_2O.18MoO_3.As_2O_5.26H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 331.
Konstit., C. Friedheim 2, 363.
Natriumsalz: $Na_2O.2MoO_3.As_2O_5.8H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 358.
Natriumsalz: $Na_2O.6MoO_3.As_2O_5.12H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 358.
Natriumsalz: $3Na_2O.6MoO_3.As_2O_5.11H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 360.
Natriumsalz: $3Na_2O.3H_2O.18MoO_3.As_2O_5.21H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 359.
Säure: $6MoO_3.As_2O_5.18H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 350.
Säure: $18MoO_3.As_2O_5.28H_2O$, C. Friedheim, F. Mach 2, 350.
Säure: $3H_2O.18MoO_3.As_2O_5.aq.$, Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrmann, E. Böhm 7, 425.
Sulfosalze, Darst., Konst., R. F. Weinland, K. Sommer 15, 63; s. Sulfo-Molybdänsäuresulfoarsenate.
Molybdänsäurecitrate (Mo^{VI})
Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

***Per*-Molybdänsäurefluorid** (Mo^{VIII})
Verbb. m. Alkalifluoriden, A. Piccini 1, 51.

Molybdänsäure-*per*-jodate (Mo^{VI})
Ammoniumsalz: $4(NH_4)_2O.J_2O_7.8MoO_3.7H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 42.
Ammoniumsalz: $5(NH_4)_2O.J_2O_7.12MoO_3.12H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 33.
Ammonium-Natriumsalz: $2(NH_4)_2O.Na_2O.J_2O_7.2MoO_3.10H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 40.
Barium-Natriumsalz: $9BaO.Na_2O.2J_2O_7.24MoO_3.28H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 37.
Calciumsalz: $4CaO.J_2O_7.12MoO_3.21H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 36.
Calciumsalz: $5CaO.J_2O_7.12MoO_3.26H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 35.
Kaliumsalz: $5K_2O.J_2O_7.12MoO_3.12H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 30.
Kaliumsalz: $7K_2O.2J_2O_7.24MoO_3.33H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 48.
Kaliumsalz: $9K_2O.H_2O.2J_2O_7.24MoO_3.24H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 31.
Kaliumsalz: $18K_2O.J_2O_7.52MoO_3.50H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 47.
Lithiumsalz: $5Li_2O.J_2O_7.12MoO_3.18H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 32.
Lithiumsalz: $5Li_2O.J_2O_7.12MoO_3.30H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 32.
Mangan-Natriumsalz: $2MnO.3Na_2O.J_2O_7.12MoO_3.32H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 38.
Natriumsalz: $5Na_2O.J_2O_7.12MoO_3.26H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 29.
Natriumsalz: $5Na_2O.J_2O_7.12MoO_3.34H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 28.
Strontium-Natriumsalz: $4SrO.Na_2O.J_2O_7.12MoO_3.20H_2O$, C. W. Blomstrand 1, 37.

Molybdänsäure-*1*-Jodsäure (Mo^{VI})
Verseifungsgeschwindigkeit durch Methylacetat, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 445.
s. auch Molybdänsäurejodate.

Molybdänsäure-*per*-Jodsäure (Mo^{VI})
$5H_2O.J_2O_7.12MoO_3.xH_2O$, C. W. Blomstrand 1, 39.

Molybdänsäurekieselsäure (Mo^{VI})
$12MoO_3.SiO_2.32H_2O$, Darst., Leitverm., Dichte, W. Asch 28, 293.
s. auch Molybdänsäuresilikate.

Molybdänsäuremalate (Mo^{VI})
Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

Molybdänsäuremanganite (Mn^{IV})
Ammoniumsalz: $2(NH_4)_2O.MnO_2.7MoO_3.5H_2O$, C. Friedheim, M. Samelson 24, 73.
Ammoniumsalz: $3(NH_4)_2O.MnO_2.9MoO_3.7$ u. $8H_2O$, C. Friedheim, M. Samelson 24, 67.
Ammoniumsalz: $4(NH_4)_2O.MnO_2.11MoO_3.7H_2O$, C. Friedheim, M. Samelson 24, 88.
Ammonium-Kaliumsalz: $2(NH_4)_2O.K_2O.Mn_2O_3.10MoO_3.5H_2O$, A. Rosenheim, H. Itzig 16, 79.
Ammonium-Kaliumsalz: $3[(NH_4)_2K_2]O.MnO_2.8MoO_3$ + aq., C. Friedheim, M. Samelson 24, 83.
Ammonium-Kalium-Mangansalz: $3[(NH_4)_2K_2Mn]O.MnO_2.10MoO_3$ + aq. C. Friedheim, M. Samelson 24, 92.

12-Natrium-13-Quecksilber
Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, A. Schüller **40**, 392.
Natrium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Natrium.**
Natriumselenat
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 45.
Natriumselenid-*10*-Hydrat
A. Clever, W. Muthmann **10**, 144.
Natriumselenoarsenit-*9*-Hydrat (As^{III})
$Na_3AsSe_3 . 9 H_2O$, A. Clever, W. Muthmann **10**, 137.
Natriumseleno-*oxy*-arsenat-Hydrat (As^{V})
$Na_3AsO_3Se . 12 H_2O$, Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Rumpf **14**, 49.
$Na_{12}As_4Se_3O_{13} . 50 H_2O$, A. Clever, W. Muthmann **10**, 136.
Natriumseleno-*oxy*-phosphat
$Na_3PSe_3O . 10 H_2O$, W. Muthmann, A. Clever **13**, 199.
Natriumselenosulfoarsenat (As^{V})
$3 Na_2S . As_2Se_5 . 18 H_2O$, A. Clever, W. Muthmann **10**, 140.
Natrium-Silber (in Doppelsalzen) s. **Silber-Natrium.**
Natriumsilikat
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 51.
Umsetzung d. Lösgg. m. Erdalkalichloriden, E. Jordis, E. H. Kanter **35**, 87.
Natrium-*meta*-silikat
Einw. v. Kohlen-*2*-oxyd, D. P. Smith **37**, 335.
Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler **40**, 270.
Gleichgew. d. Reakt.: $Na_2SiO_3 + CO_2 \rightleftharpoons Na_2CO_3 + SiO_2$, N. M. von Wittorf **39**, 187.
Smp.; Smpp. d. Gemische m. Calciumsilikat, N. V. Kultascheff **35**, 187.
Natriumstannat (Sn^{IV})
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 51.
Natriumstannat-*3*-Hydrat (Sn^{IV})
R. F. Weinland, A. Gutmann **17**, 416.
Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano **45**, 151.
Natrium-Strontiumsulfoarsenat-*10*-Hydrat
$NaSrAsS_3O . 10 H_2O$, L. W. McCay, W. Foster **41**, 462.
Natriumstilbit
F. W. Clarke **46**, 199.
Natriumsulfat
Dichte in geschm. Zustand; Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner **38**, 361.
Dissoziationsgrad, G. Bodländer, W. Eberlein **39**, 201.
Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén **27**, 233.
Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd (Cu^{II}), W. Spring, M. Lucion **2**, 213.
Gleichgew. d. Reaktt.: $Na_2SO_4 + WO_3 \rightleftharpoons Na_2WO_4 + SO_3$,
$Na_2SO_4 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2 NaVO_3 + SO_3$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Gleichgew., heterog., d. binären u. ternären Gemische m. Natriumwolframat u. -molybdänat, Erstarrungslinie, H. E. Boeke **50**, 355.

Natrium-*per*-vanadinat (V^{VII})
A. Scheuer **16**, 292.
Natriumvanadit
$Na_2V_4O_9.4H_2O$, I. Koppel, R. Goldmann **36**, 299.
Natrium-*1*-Wismut
Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson **50**, 187.
***3*-Natrium-*1*-Wismut**
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson **50**, 187.
Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow **23**, 455.
Natrium-Wismut (in Doppelsalzen) s. **Wismut-Natrium.**
Natriumwolframat
Elektrolyse, E. Schäfer **38**, 175.
Gleichgew. d. Reaktt.: $Na_2WO_4 + SO_3 \rightleftharpoons Na_2SO_4 + WO_3$ u.
$Na_2WO_4 + CO_2 \rightleftharpoons Na_2CO_3 + WO_3$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Gleichgew., heterog., d. binären u. ternären Gemische m. Natriumsulfat u. -molybdänat, Erstarrungslin., H. E. Boeke **50**, 355.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 40.
Smp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann **43**, 215.
Smp., Umwandlungspp., H. E. Boeke **50**, 359.
***10*-Natrium-*12*wolframat**
28-Hydrat, Bildg. bei Elektrolyse v. Natriumwolframat, E. Schäfer **38**, 177.
Natrium-*meta*-wolframat
Darst., physikalische Konstst., M. Sobolew **12**, 27, s. *Meta*-wolframsaures Natrium.
Natrium-*meta*-wolframat, amorphes
Darst., Leitverm., Vergleich m. kryst. Salz, A. Sabanejeff **14**, 358.
Natrium-*meta*-wolframat-*10*-Hydrat
Darst., physikalische Konstst., M. Sobolew **12**, 26.
Natrium-*para*-wolframat
Formel, C. Friedheim, R. J. Meyer **1**, 81.
Leitverm. d. Lösgg., A. Junius **46**, 444.
Verh. gegen Natriumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy **6**, 13.
Zusammensetz., C. Friedheim, R. J. Meyer **1**, 81.
Natrium-*per*-wolframat (W^{VIII})
$Na_2W_2O_9.6H_2O$, L. Pissarjewsky **24**, 113.
Natrium-Ytterbium (in Doppelsalzen) s. **Ytterbium-Natrium.**
Natrium-*11* (*12*)-Zink
Gleichgew., heterog. m. Schmelzen, C. H. Mathewson **48**, 191.
Natrium-Zink (in Doppelsalzen) s. **Zink-Natrium.**
Natriumzinkat
Existenz in Lösg., Formel d. Verb., F. Kunschert **41**, 345.
***2*-Natrium-*1*-zinkat** (Zn^{II})
Nichtexistenz, J. Rubenbauer **30**, 333.
Natrium-*1*-Zinn
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, C. H. Mathewson **46**, 94.
Natrium-*2*-Zinn
Smp., Polymorphie, Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson **46**, 94.

Nickelacetat-*2*-Pyridin (Ni^{II})
F. Reitzenstein **32**, 305.
Nickel-*2*-acetylacetonat-*2*-Ammoniak (Ni^{II})
W. Biltz, J. A. Clinch **40**, 223.
Nickel-*2*-acetylacetonat-*2*-Anilin (Ni^{II})
W. Biltz, J. A. Clinch **40**, 224.
Nickel-*2*-acetylacetonat-*2*-Pyridin (Ni^{II})
W. Biltz, J. A. Clinch **40**, 223.
Nickel-*1*-Äthylendiammonium-*4*-rhodanid-*4*-Hydrat (Ni^{II})
H. Grossmann, B. Schück **50**, 23.
Nickel-*1*-Äthylendiammonium-*2*-sulfat-*6*-Hydrat (Ni^{II})
H. Grossmann, B. Schück **50**, 27.
Nickelammine (Ni^{II})
Äthylendiamin-*4*-Aquo-Nickelsulfat-*1*-Hydrat, Darst., Molekulargröfse, A. Werner **21**, 238.
Äthylendiamin-*2*-Rhodanato-Nickel, H. Grossmann, B. Schück **50**, 7.
2-Äthylendiamin-Nickelbromid-*2*-Hydrat, A. Werner, P. Spruck **21**, 230.
2-Äthylendiamin-Nickelchlorid-*1*-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück **50**, 9.
2-Äthylendiamin-Nickeljodid-*2*-Hydrat, A. Werner, P. Spruck **21**, 230.
2-Äthylendiamin-Nickel-Platin-*4*-chlorid (Pt^{II}), N. S. Kurnakow **22**, 468.
2-Äthylendiamin-Nickel-Platin-*6*-chlorid (Pt^{IV}), N. S. Kurnakow **22**, 469.
2-Äthylendiamin-Nickelrhodanid, A. Werner, P. Spruck **21**, 231.
2-Äthylendiamin-Nickelrhodanid-*1*-Hydrat, Isomere, Krystallform, H. Grossmann, B. Schück **50**, 5.
3-Äthylendiamin-Nickelbromid-*2*-Hydrat, A. Werner, W. Megerle **21**, 213.
3-Äthylendiamin-Nickelchlorid-*2*-Hydrat, Darst., Molekulargröfse, A. Werner, W. Spruck **21**, 212.
3-Äthylendiamin-Nickelchlorid-*2*-Hydrat, N. S. Kurnakow **22**, 467.
3-Äthylendiamin-Nickelcyanid, H. Grossmann, B. Schück **50**, 8.
3-Äthylendiamin-Nickeljodid-*1*-Hydrat, A. Werner, W. Megerle **21**, 214.
3-Äthylendiamin-Nickelnitrat, Darst., Molekulargröfse, A. Werner, W. Spruck **21**, 212.
3-Äthylendiamin-Nickel-Platin-*6*-chlorid (Pt^{IV}), A. Werner, W. Spruck **21**, 215.
3-Äthylendiamin-Nickelrhodanid, H. Grossmann, B. Schück **50**, 4.
3-Äthylendiamin-Nickelsulfat, Darst., Molekulargröfse u. Leitverm., A. Werner, W. Spruck **21**, 210.
3-Ammin-Nickeltrithiocarbonat, O. F. Wiede, K. A. Hofmann **11**, 382.
6-Ammin-Nickelchlorid (Ni^{II}), S. P. L. Sörensen **5**, 362.
6-Ammin-Nickel-Platin-*4*-chlorid, Darst., Farbe, N. S. Kurnakow **17**, 218.
Naphtylamin-*2*-Rhodanato-Nickel, H. Grossmann, B. Schück **50**, 19.
Propylendiamin-*2*-Rhodanato-Nickel-*1*-Hydrat, A. Werner **21**, 240.

Nickelmonochloracetat-*4*-Pyridin (Ni^{II})
F. Reitzenstein **32**, 306.
Nickelmonochloracetat-*6*-Pyridin (Ni^{II})
F. Reitzenstein **32**, 305.
Nickel-Natriumphosphat
$NiNa_3P_3O_{10} . 12H_2O$, F. Schwarz **9**, 261.
Nickel-*2*-Natrium-*4*-rhodanid-*8*-Hydrat (Ni^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 292.
Nickel-*2*-Natrium-*2*-thioglykolat-*4*-Hydrat
A. Rosenheim, J. Davidsohn **41**, 239.
Nickelnitrat (Ni^{II})
Leitverm. d. Lösg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
Molekularvol. in Lösg., J. Traube **8**, 33; s. auch Nickelammine.
Nickelnitrat-*3*-(*6*-*9*)-Hydrat (Ni^{II})
Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk **20**, 409.
Nickelnitrat-*5*-Schwefelharnstoff
A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
Nickelnitrit (Ni^{II})
Tripelsalze m. Ammoniumnitrit u. Erdalkalinitriten, C. Przibylla **15**, 434.
***2*-Nickel-*1*-oxyd**
Bildg. aus Nickeloxyd (Ni^{II}) durch Wasserstoff, Redukt., F. Glaser **36**, 18.
Nickeloxyd (Ni^{II})
Bildg., anodisch., aus alkalischen Komplexsalzlösgg., E. Müller, F. Spitzer **50**, 326.
Gleichgew., heterog., m. Boroxydschmelzen; Boratbildg., W. Guertler **40**, 240.
Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser **36**, 16.
Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer **42**, 447.
Nickeloxyd (Ni^{III})
Bildg. aus Nickelhydroxyd (Ni^{II}), Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser **36**, 17.
Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck **10**, 240.
***2*-Nickel-*4*-*hydroxy*-*1*-oxyd**
Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser **36**, 16.
Nickel-*per*-oxyd
Bildg., anodisch, bei Elektrolyse v. Nickelsulfatlösgg., A. Coehn, M. Gläser **33**, 11.
Nickel-*sub*-oxyd s. *2*-Nickel-*1*-oxyd.
Nickel-*6*-*meta*-phosphat
$Ni_3P_6O_{18}$, H. Lüdert **5**, 39.
Nickel-*1*-Pyridinium-*3*-chlorid (Ni^{II})
F. Reitzenstein 18, 266.
Nickel-*2*-Pyridinium-*4*-chlorid (Ni^{II})
F. Reitzenstein 18, 267.
Nickel-*2*-Pyridinium-*4*-rhodanid-*2*-Hydrat
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 370.

O

Palladiumammine (Pd^{II})

2-Ammin-*2*-Chloro-Palladium, Verh. gegen Chlor u. Brom, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 332.

4-Ammin-Palladium-Kupfer-*4*-chlorid (Cu^{II}), N. S. Kurnakow 17, 209.

2-*p*-Anisidin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 32.

2-*p*-Anisidin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 32.

Benzidin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 37.

Benzidin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 36.

2-*α*-Naphtylamin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 34.

2-*β*-Naphtylamin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 35.

2-*α*-Naphtylamin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 33.

2-*β*-Naphtylamin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 35.

o-Phenylendiamin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 40.

o-Phenylendiamin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 38.

2-Pyridin-*2*-Chloro-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 334.

2-Xylidin-*2*-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 31.

2-Xylidin-*2*-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 30.

Palladiumammine (Pd^{IV})

2-Pyridin-*2*-Chloro-*2*-Bromo-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 336.

2-Pyridin-*2*-Chloro-*2*-Jodo-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 337.

2-Pyridin-*4*-Chloro-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 335.

Palladium-*2*-Ammonium-*4*-bromid (Pd^{II})

E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 382.

Palladium-*2*-Ammonium-*4*-chlorid (Pd^{II})

$^1/_2$-Hydrat, Darst. aus *2*-Ammin-*2*-Chloro-Palladium (Pd^{II}), A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 332.

Einw. v. Kaliumchromat, M. Frenkel 1, 239.

Palladium-*3*-Ammonium-*3*-chlorid-*1*-sulfit (Pd^{II})

1-Hydrat, Darst., Krystallform, A. Rosenheim, H. Itzig 23, 30.

Palladium-*2*-*p*-Anisidinium-*4*-bromid (Pd^{II})

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 26.

Palladium-*2*-*p*-Anisidinium-*4*-chlorid (Pd^{II})

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 26.

Palladium-*2*-Antimon

Kryst., F. Rössler 9, 69.

Palladiumasbest

Darst., F. C. Phillips 6, 214.

Platin-*1*-Äthylen-*1*-Kalium-*3*-chlorid-*1*-Hydrat (Pt^{II})
Zeises Salz, Krystallform, S. M. Jörgensen **24**, 168.
Platinäthylthioglykolat (Pt^{II})
Darst., Molekulargew., Reakt., L. Ramberg **50**, 441.
Platinammine
Konstit., A. Werner **8**, 156.
Konstit., S. M. Jörgensen **48**, 374.
Theorie, L. Spiegel **29**, 365.
Platinammine (Pt^{II})
Äthylamin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Äthylamin-Platin (Pt^{II}), A. Cossa **2**, 192.
Äthylamin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Pyridin-Platin (Pt^{II}), A. Cossa **2**, 193.
4-Äthylamin-Platinsalz d. Äthylamin-*3*-Chloro-Platinsäure, A. Cossa **2**, 192.
4-Äthylamin-Platinsalz d. Ammin-*3*-Chloro-Platinsäure, A. Cossa **2**, 187.
4-Äthylamin-Platinsalz d. Pyridin-*3*-Chloro-Platinsäure, A. Cossa **2**, 192.
Äthylendiamin-*2*-Äthylen-*4*-Chloro-*2*-Platin, S. M. Jörgensen **48**, 376.
Äthylendiamin-*2*-Chloro-Platin, S. M. Jörgensen **25**, 374.
Äthylendiamin-*2*-Chloro-Platin, Leitverm., S. M. Jörgensen **19**, 184.
2-Äthylendiamin-Platinbromid, Verb. m. Kupferbromid (Cu^{II}), N. S. Kurnakow **17**, 229.
2-Äthylendiamin-Platinchlorid, Verb. m. Kupferchlorid (Cu^{II}), N. S. Kurnakow **17**, 227.
2-Äthylendiamin-Platin-Kobalt-*4*-chlorid (Co^{II}), N. S. Kurnakow **7**, 214.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Äthylamin-Platin, A. Cossa **2**, 187.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Ammonium-*1*-Hydrat, Krystallform, S. M. Jörgensen **24**, 174.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Ammonium, Cossas Salz, Konstit., S. M. Jörgensen **25**, 363.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Ammonium, Verh. gegen Silbersalze, S. M. Jörgensen **24**, 175.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Kalium-*1*-Hydrat, Darst., Krystallform, S. M. Jörgensen **24**, 173.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Kalium, Konstit., A. Cossa **14**, 369.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-Kalium, Umsetzungen m. Platinamminen (Pt^{II}), A. Cossa **2**, 183.
Ammin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Pyridin-Platin, A. Cossa **2**, 183.
2-Ammin-*2*-Chloro-Platin, Darst., S. M. Jörgensen **24**, 181.
2-Ammin-*2*-Chloro-Platin, Doppelsalz m. *4*-Ammin-*2*-Chloro-*1*-Carbonato-*2*-Platin, D. Schou **13**, 37.
2-Ammin-*2*-Chloro-Platin, Reisets zweites Chlorid u. Peyrones Chlorid, Konstit., S. M. Jörgensen **25**, 353.
2-Ammin-*2*-Chloro-Platin, Isomerie zwischen Peyrones u. Reisets Chlorid, S. M. Jörgensen **48**, 378.

Platinammine (Pt^{II})

2-Ammin-*2*-Chloro-Platin (1.2), Leitverm., S. M. Jörgensen **19**, 134.

2-Ammin-*1*-Trithiocarbonato-Platin-*1*-Hydrat $\left(Pt\begin{matrix}[NH_3]_2\\CS_3\end{matrix}\right)$ H_2O, K. A. Hofmann **14**, 278.

3-Ammin-*1*-Pyridin-Platinchlorid-*1*-Hydrat, S. M. Jörgensen **25**, 357.

3-Ammin-*1*-Pyridin-Platin-Platin-*4*-chlorid-*1*-Hydrat (Pt^{II}), S. M. Jörgensen **25**, 360.

4-Ammin-*2*-Chloro-*1*-Carbonato-*2*-Platin, Doppelsalz m. *2*-Ammin-*2*-Chloro-Platin, D. Schou **13**, 87.

4-Ammin-Platinchlorid, O. Carlgren, P. T. Cleve **1**, 67.

4-Ammin-Platinchlorid, Darst., S. M. Jörgensen **24**, 181.

4-Ammin-Platinjodidnitrat-$^1/_2$-Hydrat, O. Carlgren, P. T. Cleve **1**, 67.

4-Ammin-Platin-Kobalt-*4*-chlorid (Co^{II}), N. S. Kurnakow **17**, 213.

4-Ammin-Platin-Metall-*4*-chloride, Isomerie m. Platin-Metall-*4*-Ammin-*4*-chloriden, N. S. Kurnakow **17**, 208.

4-Ammin-Platinphenylthioglykolat, L. Ramberg **50**, 443.

4-Ammin-Platin-Platinäthylen-*3*-chlorid, S. M. Jörgensen **24**, 166.

4-Ammin-Platin-Platin-*4*-chlorid (Pt^{II}), rotes, Isomerie m. grünem Salz v. Magnus, S. M. Jörgensen, S. P. L. Sörensen **48**, 441.

4-Ammin-Platinsalz d. Pyridin-*3*-Chloro-Platinsäure, A. Cossa **2**, 188.

Cossas Salz, s. Ammin-*3*-Chloro-Platin-Kalium.

2-Dimethylamin-*2*-Ammin-Platinchlorid, Isomerie, S. M. Jörgensen **48**, 381.

2-Dimethylamin-*2*-Ammin-Platin-Platin-*4*-chlorid, Isomerien, Lösl., S. M. Jörgensen **48**, 385.

2-Dimethylamin-*2*-Chloro-Platin, S. M. Jörgensen **48**, 380.

Konstit., S. M. Jörgensen **25**, 353.

Magnus grünes Salz s. *4*-Ammin-Platin-Platin-*4*-chlorid (Pt^{II}).

Propylendiamin-*2*-Chloro-Platin (1.2), A. Werner **21**, 240.

2-Propylendiamin-Platinbromid, A. Werner, J. Pastor **21**, 235.

2-Propylendiamin-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor **21**, 235.

2-Propylendiamin-Platinjodid, A. Werner, J. Pastor **21**, 236.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Äthylamin-Platin, A. Cossa **2**, 192.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Ammin-Platin, A. Cossa **2**, 188.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-Cäsium, A. Werner, Fr. Fassbender **15**, 140.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-Kalium, A. Cossa **2**, 189.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-Kalium, Darst., Leitverm., A. Werner, Fr. Fassbender **15**, 138.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-Kalium (Pt^{II}), Verb. m. Pyridin-*5*-Chloro-Platin-Kalium (Pt^{IV}), Färbung, A. Werner **12**, 147.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-*4*-Pyridin-Platin, A. Cossa **2**, 190.

Pyridin-*3*-Chloro-Platin-Rubidium, A. Werner, Fr. Fassbender **15**, 139.

Pyridin-*1*-Piperidin-*2*-Chloro-Platin, A. Werner, Fr. Fassbender **15**, 142.

4-Pyridin-Platin-Kobalt-*4*-chlorid (Co^{II}), N. S. Kurnakow **17**, 214.

2-(*4*-Pyridin-Platin)-Kupfer-*6*-chlorid-*12*-Hydrat (Cu^{II}), N. S. Kurnakow **17**, 222.

Platin-*2*-*Hydro*-*6*-chlorid
Zersetz. d. Salze durch Ws., P. Rohland **16**, 305.
Platinchlorid-*1*-Äthylphosphat (Pt^{IV})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 401.
Platinchlorid-*1*-Äthylphosphit (Pt^{II})
$PtCl_2.P(OC_2H_5)_3$, Darst., Molekulargew., A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 398.
Verh. gegen organ. Basen u. Ammoniak, A. Rosenheim, W. Levy **43**, 34.
Platinchlorid-*2*-Äthylphosphit (Pt^{II})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 404.
Platinchlorid-*1*-Äthylphosphit-*2*-Ammoniak (Pt^{II})
$PtCl_2.P(OC_2H_5)_3.2NH_3$, Darst., Verb. m. Platinchlorid, Konstit., Leitverm., A. Rosenheim, W. Levy **43**, 38.
Platinchlorid-*2*-Äthylphosphit-*2*-Ammoniak (Pt^{II})
$PtCl_2.(P(OC_2H_5)_3)_2.2NH_3$, A. Rosenheim, W. Levy **43**, 41.
Platinchlorid-*1*-Äthylphposphit-*1*-Anilin (Pt^{II})
$PtCl_2.P(OC_2H_5)_3.C_6H_5NH_2$, Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy **43**, 35.
Platinchlorid-*1*-Äthylphosphit-*1*-Pyridin (Pt^{II})
$PtCl_2.P(OC_2H_5)_3.C_5H_5N$, Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy **43**, 37.
Platinchlorid-*2*-Methylphosphit (Pt^{II})
Darst., Molekulargew., A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 398.
Platinchlorid-*2*-Phenylphosphit (Pt^{II})
$PtCl_2.[P(OC_6H_5)_3]_2$, A. Rosenheim, W. Levy **43**, 42.
Platinchlorid-*1*-Phosphorchlorid (Pt^{II}, P^{III})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 394.
Platinchlorid-*2*-Phosphorchlorid (Pt^{II}, P^{III})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 396.
Platin-*2*-chlorid-*2*-bromid (Pt^{IV})
Verb. m. Äthylphosphat u. Methylphosphat, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 401.
Platin-*2*-chlorid-*2*-bromid-*1*-Äthylphosphat (Pt^{IV})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 401.
Platin-*2*-chlorid-*2*-bromid-*1*-Methylphosphat (Pt^{IV})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **37**, 402.
Platinchlorwasserstoffsäure s. **Platin-*Hydro*-chlorid.**
Platin-*2*-Diäthylsulfinjodid (Pt^{II})
Darst., Smp., K. A. Hofmann, W. O. Rabe **14**, 294.
Platindiphenylglyoximin
L. Tschugaeff **46**, 155.
Platinelektroden
blanke u. platinierte, Vergleich b. d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg **16**, 342.
Platin-*1*-Gadolinium-*7*-chlorid-*10*-Hydrat (Pt^{IV})
C. Benedicks **22**, 404.
***3*-Platin-*2*-Gadolinium-*12*-cyanid-*18*-Hydrat** (Pt^{II})
C. Benedicks **22**, 405.
Platinglyoximine (Pt^{II})
L. Tschugaeff **46**, 151.

Potential

Q

Quecksilber-*1*-bromid-*1*-rhodanid (Hg^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 282.
Quecksilberbromid-*1*-Triäthylsulfinbromid (Hg^{II})
K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 30.
Quecksilberbromid-*2*-Triäthylsulfinbromid (Hg^{II})
K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 30.
Quecksilber-*1*-Cadmium-*4*-rhodanid (Hg^{II})
H. Grossmann 37, 414.
Quecksilber-*1*-Cäsium-*3*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*4*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.
Quecksilber-*3*-Cäsium-*5*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.
***2*-Quecksilber-*1*-Cäsium-*5*-bromid** (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 410.
Quecksilber-*1*-Cäsium-*1*-bromid-*2*-jodid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 418.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*2*-bromid-*2*-jodid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 417.
Quecksilber-*3*-Cäsium-*3*-bromid-*2*-jodid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 417.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*4*-chlorid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 406.
Quecksilber-*3*-Cäsium-*5*-chlorid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 406.
***2*-Quecksilber-*1*-Cäsium-*5*-chlorid** (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 408.
***5*-Quecksilber-*1*-Cäsium-*11*-chlorid** (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 408.
Quecksilber-*1*-Cäsium-*1*-chlorid-*2*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*2*-chlorid-*2*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 415.
Quecksilber-*3*-Cäsium-*3*-chlorid-*2*-bromid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 415.
***2*-Quecksilber-*1*-Cäsium-*1*-chlorid-*4*-bromid** (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.
***5*-Quecksilber-*1*-Cäsium-*1*-chlorid-*10*-bromid** (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*2*-chlorid-*2*-jodid (Hg^{II})
H. L. Wells 2, 418.
Quecksilber-*1*-Cäsium-*3*-jodid (Hg^{II})
H. L. Wells 2, 412.
Quecksilber-*2*-Cäsium-*4*-jodid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 412.
Quecksilber-*3*-Cäsium-*5*-jodid (Hg^{II})
Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 411.

Quecksilberchlorid (Hg^{II})
Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea **6**, 7.
Verh. gegen Kaliumrhodanid, H. Grossmann **37**, 412.
Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton **24**, 412.
Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland **15**, 11.
Verh. gegen Schwefelwasserstoff in Dampfform, H. Arctowski **8**, 216.
***2*-Quecksilber-*1-oxy-2*-chlorid** (Hg^{II})
Verb. m. Pyridinbetaïnchlorid, F. Reitzenstein **32**, 316.
***3*-Quecksilber-*2-oxy-2*-chlorid** (Hg^{II})
Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea **6**, 7.
Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea **5**, 333.
***4*-Quecksilber-*3-oxy-2*-chlorid** (Hg^{II})
Bildg., H. Arctowski **9**, 184.
***5*-Quecksilber-*4-oxy-2*-chlorid** (Hg^{II})
Bildg., H. Arctowski **9**, 184.
Bildg., Polymorphie, M. Dukelski **49**, 336.
Krystallform, H. Arctowski **12**, 354.
Quecksilberchlorid, ammon-basisches s. **Quecksilberammine.**
Quecksilberchlorid-*1*-Ammoniak (Hg^{I})
J. Sen **33**, 203.
Quecksilberchlorid-*2*-Ammoniak (Hg^{II})
J. Schröder **44**, 11.
Quecksilberchlorid-*2*-Diazobenzolsulfosäure (Hg^{II})
L. Pesci 21, 367.
Quecksilberchlorid-*1*-Pyridin (Hg^{II})
Darst., Smp., J. Schröder **44**, 9.
Quecksilberchlorid-*2*-Pyridin (Hg^{II})
Darst., Smp., J. Schröder **44**, 9.
Quecksilber-*1*-chlorid-*1*-rhodanid (Hg^{II})
A. Rosenheim, R. Cohn 27, 281.
Quecksilberchlorid-*2*-Schwefelharnstoff (Hg^{II})
A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.
Quecksilberchlorid-*4*-Schwefelharnstoff (Hg^{II})
Darst., Leitverm., A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
Quecksilberchlorid-*1*-Schwefelharnstoff-*0,5*-Hydrat (Hg^{II})
A. Rosenheim, V. J. Meyer **49**, 13.
Quecksilberchlorplatinat (Hg^{II})
$Hg.PtCl(OH)_5$, A. Miolati, J. Bellucci **33**, 262.
$Hg.PtCl_2(OH)_4$, A. Miolati, U. Pendini **33**, 257.
Quecksilberchromat (Hg^{II})
Gleichgew. m. Chromsäurelösgg. im Syst. $HgO—CrO_3—H_2O$, Existenzgebiet, A. J. Cox **40**, 148; **50**, 226.
Quecksilber-*2* chromat (Hg^{II})
Gleichgew. m. Chromsäurelösgg., Darst., A. J. Cox **50**, **226**.
***3*-Quecksilber-*2-oxy-1*-chromat** (Hg^{II})
Gleichgew. m. Chromsäurelösgg., A. J. Cox **40**, 148.
Quecksilbercyanid (Hg^{II})
Einw. a. Silbernitrat, F. W. Schmidt **9**, 423.

p-Quecksilber-*2*-phenylenmethylammonium-Quecksilberhydrat (Hg^{II})
$Hg(C_6H_4NHCH_2OH)_2Hg$, Darst. u. Salze, L. Pesci **15**, 216.
p-Quecksilber-*2*-phenylentriäthylammoniumjodid
$Hg(C_6H_4N(C_2H_5)_3J)_2$, L. Pesci **15**, 219.
p-Quecksilber-*2*-phenylentrimethylammoniumjodid
$Hg(C_6H_4N(CH_3)_3J)_2$, L. Pesci **15**, 218.
Quecksilber-*meta*-phosphat (Hg^{II})
Fleitmanns-*4meta*-Phosphat, F. Warschauer **36**, 188.
Quecksilber-*6meta*-phosphat (Hg^{I})
H. Lüdert **5**, 39.
Quecksilber-*6meta*-phosphat (Hg^{II})
H. Lüdert **5**, 40.
Quecksilber-*2*-Picoliniumhydrat (Hg^{II})
$Hg(C_6H_7NOH)_2$, L. Pesci **15**, 230.
Quecksilber-*2*-Piperidiniumhydrat (Hg^{II})
$Hg{=}(C_5H_{11}NOH)_2$, L. Pesci **15**, 230.
Quecksilber-Platinchlorid s. Platin-Quecksilberchlorid.
Quecksilber-*2*-Pyridinium-*4*-bromid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 366.
Quecksilber-*2*-Pyridinium-*2*-bromid-*2*-jodid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 367.
Quecksilber-*2*-Pyridinium-*4*-chlorid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 366.
Quecksilber-*1*-Pyridinium-*1*-chlorid-*2*-bromid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 367.
***3*-Quecksilber-*2*-Pyridinium-*2*-chlorid-*6*-cyanid** (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 367.
***2*-Quecksilber-*3*-Pyridinium-*3*-chlorid-*4*-jodid** (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 367.
Quecksilber-*2*-Pyridiniumhydrat
$Hg(C_5H_5NOH)_2$, Darst. u. Salze, L. Pesci **15**, 228.
Quecksilber-*2*-Pyridinium-*4*-jodid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 366.
Quecksilber-*1*-Pyridinium-*3*-rhodanid (Hg^{II})
H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 365.
Quecksilberpumpe, selbsttätige
G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 177.
Quecksilberrhodanid (Hg^{I})
Lösl. in Alkalirhodanidlösgg., Löslichkeitsprodukt, H. Grossmann **43**, 356.
Quecksilberrhodanid (Hg^{II})
Einw. auf Kalium- u. Ammoniumchlorid u. -bromid, Verbb. m. Alkalihalogeniden, H. Grossmann **37**, 415.
Lösl. in Ws. u. Alkalirhodanidlösgg., Komplexbildg., Potentiale v. Konzentrationselementen m. $Hg(CNS)_2$, H. Grossmann **43**, 356.
Verbb. m. Alkalirhodaniden u. Metallrhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn **27**, 283.
Verbb. m. organ. Basen; Doppelsalze, H. Grossmann, F. Hünseler **46**, 364.

R

Rubidiumborat ($Rb_2B_4O_7$)
A. Reischle **4**, 174.
Rubidium-*meta*-borat
3-Hydrat, A. Reischle **4**, 173.
Rubidium-*3*-bromid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.
Rubidium-*2*-bromid-*1*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 450.
Rubidium-Brom-Molybdänit s. **Molybdän-Rubidium-*oxy*-bromid** (Mo^{V}).
Rubidiumcarbonat
Gleichgew. d. Reakt.: $Rb_2CO_3 + SiO_2 \rightleftharpoons RbSiO_3 + CO_2$, Dissoziation im fl. Zustand, N. M. v. Wittorf **39**, 187.
Gleichgew. d. Reaktt.: $Rb_2CO_3 + WO_3 \rightleftharpoons Rb_2WO_4 + CO_2$ u. $Rb_2CO_3 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2RbVO_3 + CO_2$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Rubidium-Cer (in Doppelsalzen) s. **Cer-Rubidium.**
Rubidiumchlorid
Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski **47**, 353.
Smp., K. Hüttner, G. Tammann **43**, 215.
Verb. m. Arsenoxyd (As^{III}), H. L. Wheeler **4**, 456.
Rubidium-*1*-chlorid-*2*-bromid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 452.
Rubidium-*2*-chlorid-*1*-bromid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 452.
Rubidium-*1*-chlorid-*1*-bromid-*1*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.
Rubidium-*1*-*Hydro*-*1*-chlorid-*1*-jodat
$RbCl.HJO_3$, H. L. Wheeler 2, 441.
Krystallform, S. L. Penfield 2, 447.
***3*-Rubidium-*2*-*Hydro*-*3*-chlorid-*2*-jodat**
$Rb_3Cl_3(HJO_3)_2$, H. L. Wheeler **2**, 442.
Rubidium-*2*-chlorid-*1*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.
Rubidium-*2*-chlorid-*3*-jodid
H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 257.
Rubidium-Chlor-Molybdänat s. **Molybdän-Rubidium-*oxy*-chlorid** (Mo^{VI}).
Rubidium-Chrom (in Doppelsalzen) s. **Chrom-Rubidium.**
Rubidium-Eisen (in Doppelsalzen) s. **Eisen-Rubidium.**
Rubidiumfluorid
Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., H. Eggeling, J. Meyer **46**, 174.
Rubidium-*1*-*Hydro*-*2*-fluorid
Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., H. Eggeling, J. Meyer **46**, 174.
Rubidium-*2*-*Hydro*-*3*-fluorid
H. Eggeling, J. Meyer **46**, 174.
Rubidiumfluorjodat
$RbJO_2F_2$, Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein **20**, 35.
Rubidium-*Hydro*-fluorjodat $RbH(JO_2F_2).2H_2O$
R. F. Weinland, O. Köppen 22, 260.

Rubidium-Mangan (in Doppelsalzen) s. **Mangan-Rubidium.**
Rubidiummolybdänat, chloriertes s. **Molybdän-Rubidium-*oxy*-chlorid** (Mo^{VI}).
Rubidiummolybdänit, bromiertes s. **Molybdän-Rubidium-*oxy*-bromid** (Mo^{V}).
Rubidium-Nickel (in Doppelsalzen) s. **Nickel-Rubidium.**
Rubidium-Niob (in Doppelsalzen) s. **Niob-Rubidium.**
Rubidiumoxyd
Avidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler **40**, 230.
Rubidium-*2*-*Hydro*-*1*-phosphat
Verb. m. Fluorwasserstoff $RbH_2PO_4.HF$, R. F. Weinland, J. Alfa **21**, 47.
Rubidium-*12*-Quecksilber
Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter **25**, 29.
Rubidium-Rhodium (in Doppelsalzen) s. **Rhodium-Rubidium.**
Rubidium-Ruthenium (in Doppelsalzen) s. **Ruthenium-Rubidium.**
***3*-Rubidium-*1*-*Hydro*-*2*-selenat**
Verb. m. Fluorwasserstoff $Rb_3H(SeO_4)_2.2HF$, R. F. Weinland, J. Alfa **21**, 57.
Rubidium-Silicium (in Doppelsalzen) s. **Silicium-Rubidium.**
Rubidium-*meta*-silikat
Gleichgew. d. Reakt.: $Rb_2SiO_3 + CO_2 \rightleftharpoons Rb_2CO_3 + SiO_2$, N. M. v. Wittorf **39**, 187.
Rubidiumsulfat
Gleichgew. d. Reaktt.: $Rb_2SO_4 + WO_3 \rightleftharpoons RbWO_3 + SO_3$ u.
$Rb_2SO_4 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2RbVO_3 + SO_3$,
D. G. Gerassimoff **42**, 329.
Smp., Umwandlungsp., Schmelz- und Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann **43**, 215.
***3*-Rubidium-*1*-*Hydro*-*2*-sulfat**
Verb. m. Fluorwasserstoff: $Rb_3H(SO_4)_2.2HF$, R. F. Weinland, J. Alfa **21**, 53.
***2*-Rubidium-*2*-sulfid**
Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
***2*-Rubidium-*3*-sulfid**
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
***2*-Rubidium-*4*-sulfid**
Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
***2*-Rubidium-*5*-sulfid**
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **50**, 70.
Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
***2*-Rubidium-*6*-sulfid**
Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 305.
Rubidium-*1*-*Hydro*-*1*-sulfid
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 300.
Rubidiumsulfide
Gleichgew. gegen Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **50**, 69.
Rubidium-*poly*-sulfide
Erstarrungslin., Gleichgew., heterog., v. Sulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 301.
***2*-Rubidium-*1*-sulfid-*4*-Hydrat**
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt **48**, 299.

S

Schmelzpunkt

Stickstoff-*1*-*oxy*-*1*-fluorid (N^{III})

Darst., Smp., Sdp., chem. Reaktt., Dampfdichte, O. Ruff, K. Stäuber **47**, 190.

Stickstoff-*1*-oxyd

Best. neben *2*-Stickstoff-*4*-oxyd u. *2*-Stickstoff-*3*-oxyd, L. Marchlewski **1**, 372.

Bildg. bei Explosion v. Knallgas m. Luft, Gleichgew. d. Reakt: $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ aus Explosionsversuchen, K. Finkh **45**, 120.

Bildg. bei Explosion v. Knallgas m. Luft, Berechnung d. Gleichgew. v. $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$, W. Nernst **45**, 126.

Bildg. bei hohen Tempp. aus Luft, Zerfallgeschw., Gleichgew.: $N_2 + O_2 = 2NO$, W. Nernst **49**, 213.

Darst., G. Lunge, G. Porschnew **7**, 221.

Darst. im Kippschen Apparat, A. D. Kreider **10**, 287.

Energie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.: $N_2 + O_2 = 2NO$, H. v. Jüptner **42**, 236.

Lösl. in Schwefelsäure, O. F. Tower **50**, 382.

Lösl. in *2*-Stickstoff-*4*-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 240.

Lösg. in Salpetersäure, Färbung, L. Marchlewski **1**, 369.

Reindarst., D. A. Kreider **18**, 421.

Smp., Erstarrungslin. d. Gemische m. *2*-Stickstoff-*4*-oxyd, heterog. Gleichgew. v. $NO — N_2O_4$, N. v. Wittorff **41**, 85.

Verh. eines Gemenges m. *2*-Stickstoff-*4*-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 229.

Verh. gegen Sauerstoff, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 224.

Zersetzungsgeschw., Reaktionskinetik, Gleichgew. d. Reakt. $2NO \rightleftharpoons N_2 + O_2$, K. Jellinek **49**, 229.

Stickstoff-*2*-oxyd

Best. in Gemischen m. N_2, O_2, NO, K. Jellinek **49**, 234.

Best. neben *2*-Stickstoff-*3*-oxyd, L. Marchlewski **1**, 371.

Darst., G. Lunge, G. Porschnew **7**, 222.

Einfl. auf die Dichte d. Salpetersäure, L. Marchlewski **1**, 377.

Verh. eines Gemenges m. Stickstoffoxyd, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 229.

***2*-Stickstoff-*1*-oxyd**

Bildg. aus Nitrit u. Hydrosulfit $Na_2S_2O_4$, J. Meyer **34**, 49.

Einw. auf Natriumamid, Bildg. v. Natriumazid, L. M. Dennis, A. W. Browne **40**, 90.

Verdampfungsgeschw. v. Naphtalin in *2*-Stickstoff-*1*-oxyd, R. D. Phookan **2**, 12.

***2*-Stickstoff-*3*-oxyd**

Best. neben *2*-Stickstoff-*4*-oxyd, L. Marchlewski **1**, 371.

Bildg. aus N_2O_4 u. NO; Erstarrungslin. d. Gemische m. NO, heterog. Gleichgew. v. N_2O_3 u. Schmelze, N. v. Wittorff **41**, 85.

Dampfdichte, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 243.

Existenz i. gasförmigem Zustande, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 214.

Verh. gegen Sauerstoff, G. Lunge, G. Porschnew **7**, 233.

***2*-Stickstoff-*4*-oxyd**

Erstarrungslinie d. Gemische m. Stickstoff-*1*-oxyd, Gleichgew. N. v. Wittorff **41**, 85.

T

Thalliumäthylat
Darst., Dichte, Brechungsverm., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 221, 231.
Thalliumalaune (Tl^{III})
A. Piccini, V. Fortini **31**, 451.
Thalliumalkoholate
Darst., Dichte, Brechungsverm., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 220, 231.
Thallium-Aluminium (in Doppelsalzen) s. **Aluminium-Thallium.**
Thallium-*3*-Ammonium-*6*-chlorid (Tl^{III})
R. J. Meyer **24**, 343.
Thallium-*1*-Ammonium-*2*-oxalat (Tl^{III})
Darst., Verb. m. Ammoniak, W. O. Rabe, H. Steinmetz **37**, 104, 110.
Thallium-*3*-Ammonium-*3*-oxalat (Tl^{III})
W. O. Rabe, H. Steinmetz **37**, 107.
Thallium-*1*-Ammonium-*2*-oxalat-*2*-Ammoniak (Tl^{III})
W. O. Rabe, H. Steinmetz **37**, 110.
Thallium-*1*-Ammonium-*2*-oxalat-*2*-Ammoniak-*2*-Hydrat (Tl^{III})
W. O. Rabe, H. Steinmetz **37**, 110.
Thallium-*1*-Ammonium-*2*-oxalat-*2*-Hydrat (Tl^{III})
W. O. Rabe, H. Steinmetz **37**, 103.
Thallium-*1*-Ammonium-*2*-sulfat-*4*-Hydrat (Tl^{III})
A. Piccini, V. Fortini **31**, 451.
Thalliumamylat
Darst., Dichte, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 223.
Thallium-*3*-Anilinium-*6*-chlorid (Tl^{III})
R. J. Meyer **24**, 349.
***3*-Thallium-*1*-Antimon**
Bildg. in Thallium-Antimonlegg., R. S. Williams **50**, 127.
Thalliumbromid (Tl^{I})
Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 72.
Gleichgew. v. TlBr u. $TlBr_3$ m. Brom, Komplexbildg., R. Abegg, J. F. Spencer **44**, 404.
Thalliumbromid (Tl^{III})
1-Hydrat, R. J. Meyer **24**, 353.
***2*-Thallium-*4*-bromid** ($Tl^{I, III}$)
R. J. Meyer **24**, 353.
Thallium-*1*-bromid-*4*-Schwefelharnstoff (Tl^{I})
A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 72.
Thallium-*iso*-butylat
G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 224.
Thallium-*norm.*-butylat
G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 224.
Thallium-*1*-Cäsium-*4*-bromid (Tl^{III})
J. H. Pratt **9**, 26.
***2*-Thallium-*3*-Cäsium-*9*-bromid** (Tl^{III})
J. H. Pratt **9**, 26.

Thorium-*1*-Ammonium-*5*-nitrat-*5*-Hydrat
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 382.
Thorium-*2*-Ammonium-*3*-sulfat-*4*-Hydrat
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 435.
Thorium-*4*-Ammonium-*4*-sulfat-*2*-Hydrat
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 434.
Thorium-*8*-Ammonium-*6*-sulfat-*2*-Hydrat
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 435.
Thorium-*2*-Ammonium-*1*-*oxy*-*1*-tartrat-*4*-Hydrat
Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 444.
Thorium-*2*-Ammonium-*1*-*oxy*-*2*-tartrat-*3*-Hydrat
Darst., opt. Drehung d. Lösgg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 438.
Thoriumbromid-*8*-Hydrat
J. Lesinsky, Ch. Gundlich 15, 81.
Thoriumbromid-*10*-Hydrat
P. Jannasch, J. Locke, J. Lesinsky 5, 285.
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 429.
Thorium-*2*-*hydroxy*-*2*-bromid-*4*-Hydrat
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 428.
Thorium-*1*-*hydroxy*-*3*-bromid-*10*-Hydrat
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 428.
Thorium-*2*-Cäsium-*6*-nitrat
R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 384.
Thoriumcarbonat
Verbb. m. Carbonaten einwertiger Metalle, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 435.
Thorium-*2*-Chinolinium-*6*-chlorid
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 427.
Thoriumchlorid (Th^{IV})
Darst., Verbb. m. organischen, sauerstoffhaltigen Stoffen, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 447.
Hydrate s. Thoriumchlorid-Hydrat.
Verb. m. Ammoniumchlorid u. Kaliumchlorid, Verh. gegen Schwefelwasserstoff bei höherer Temp., G. Krüss **6**, 52.
Verh. gegen Natriumphosphat, C. Volk **6**, 163.
Verh. gegen Schwefelwasserstoff, G. Krüss, C. Volk **5**, 77.
Thorium-*oxy*-chlorid
Darst. durch Erhitzen v. Thoriumchlorid-7-Hydrat, G. Krüss, W. Palmaer 14, 365.
Thorium-*1*-*oxy*-*2*-chlorid
Verh. gegen Schwefelwasserstoff, G. Krüss **6**, 55.
***Meta*-Thorium-*oxy*-chlorid** s. ***Meta*-Thoriumoxychlorid.**
Thoriumchlorid, basisches s. **Thorium-*hydroxy*-chlorid-Hydrat.**
Thorium-*4*-chlorid-*2*-Acetaldehyd
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn **35**, 449.
Thorium-*4*-chlorid-*2*-Aceton
A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 451.

U

V

W

Wolframsäureborate

Bariumsalz: $2BaO.B_2O_3.9WO_3.18H_2O$, Darst., Krystallform, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 214.

Cadmiumsalz: $2CdO.B_2O_3.9WO_3.18H_2O$, Lösl., Dichte, Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 216, 229.

Kobaltsalz: $2CoO.B_2O_3.9WO_3.18H_2O$, Lösl., Dichte d. Lösg., Brechungsvermögen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 217, 230.

Kupfersalz: $2CuO.B_2O_3.9WO_3.19H_2O$, Lösl., Krystallform, Dichte u. Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 217, 229.

Nickelsalz: $2NiO.B_2O_3.9WO_3.28H_2O$, Lösl., Dichte, Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 218, 231.

Uransalz (U^{III}): $3U_2O_3.2B_2O_3.18WO_3.7H_2O$, 23.aq., Kritik d. Formel, Dichte u. Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler **29**, 218, 227.

Wolframsäurecitrate (W^{VI})

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer **41**, 50.

Wolframsäuremalate (W^{VI})

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer **41**, 50.

Wolframsäureoxalate

Kaliumsalz: $K_2C_2O_4.(WO_3).H_2O$, A. Rosenheim **4**, 358.

Kaliumsalz: $K_2C_2O_4.(WO_3).H_2O$, Überführung, Leitverm., A. Rosenheim **11**, 232.

Kaliumsalz: $K_2C_2O_4.(WO_3).H_2O$, Leitverm., A. Rosenheim, I. Koppel **21**, 17.

Natriumsalz: $Na_2C_2O_4.(WO_3).3H_2O$, A. Rosenheim **4**, 360.

Natriumsalz: $Na_2C_2O_4.(WO_3).3H_2O$, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer **41**, 48.

Wolframsäurephosphate

Ammoniumsalz: $3(NH_4)_2O.P_2O_5.18WO_3.14H_2O$, F. Kehrmann **4**, 140.

Ammoniumsalz: $5(NH_4)_2O.P_2O_5.17WO_3.16H_2O$, F. Kehrmann, E. Böhm **6**, 387.

Bariumsalz: $3BaO.P_2O_5.24WO_3.24H_2O$, Darst., Krystallform, Phys. Konstt., Vergl. m. Barium-*meta*-wolframat, M. Sobolew **12**, 16.

Einteilung, F. Kehrmann **7**, 409.

Kaliumsalz: $3K_2O.P_2O_5.18WO_3.14H_2O$, F. Kehrmann **4**, 140.

Kaliumsalz: $5K_2O.P_2O_5.17WO_3.22H_2O$, F. Kehrmann **4**, 142.

Kaliumsalz: $5K_2O.P_2O_5.17WO_3.21H_2O$, F. Kehrmann, E. Böhm **6**, 387.

Natriumsalz: $3Na_2O.P_2O_5.24WO_3.30H_2O(42H_2O)$, Darst., Krystallform, Phys. Konstt., Vergleich m. Natrium-*meta*-wolframat, M. Sobolew **12**, 16.

Phosphorluteowolframsäure, Spaltungsprodukte, F. Kehrmann, E. Böhm **6**, 388.

Säure: $3H_2O.P_2O_5.7WO_3.aq.$, Salze, F. Kehrmann **1**, 437.

Säure: $3H_2O.P_2O_5.18WO_3.aq.$, Darst., Reaktt., Salze, F. Kehrmann **1**, 431. F. Kehrmann, E. Böhm **7**, 425.

Säure: $3H_2O.P_2O_5.21WO_3.aq.$, Darst., Salze, F. Kehrmann **1**, 436.

Säure: $3H_2O.P_2O_5.24WO_3.aq.$, Darst., Reakt., Salze, F. Kehrmann **1**, 427.

Säure: $3H_2O.P_2O_5.24WO_3.xH_2O$, Reaktt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrmann, E. Böhm **7**, 424.

X

Y

Z

Register der Laboratorien.

A

B

Baltimore. Chem. Laboratorium der John Hopkins University.
1898. **19**, 339. H. C. Jones: Atomgew. v. Praseodym u. Neodym.
1903. **36**, 92. H. C. Jones: Atomgew. d. Lanthans.

Basel. Physik. chem. Universitätslaboratorium.
1899. **23**, 220. G. W. A. Kahlbaum: Schmelzp. d. Lithiums.
1902. **29**, 177. G. W. A. Kahlbaum, K. Roth u. Ph. Siedler: Metalldestillation u. destillierte Metalle.
1905. **46**, 217. G. W. A. Kahlbaum u. E. Sturm: Veränderlichkeit d. spezifischen Gew.

Berlin. Allgem. Elektrizitäts-Gesellschaft, Laboratorium d. Nernstlampenfabrik.
1904. **38**, 191. W. Wild: Best. d. Atomgew. seltener Erden.

Berlin. Bergakademie, Chem. Laboratorium.
1905. **43**, 228. H. Winter: Gelbes u. rotes Arsentrisulfid.

Berlin. Reichsgesundheitsamt.
1900. **25**, 1. W. Kerp u. W. Böttger: Zur Kenntnis der Amalgame.

Berlin. Universität, I. chem. Institut.
1903. **37**, 459. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp.
1904. **38**, 121. R. Marc: Zerlegung v. Monazit u. Darst. reinen Gadoliniumoxydes.
1905. **43**, 341. F. Fischer: Blaue Aluminiumverbb. an der Aluminiumanode.
1905. **46**, 113. F. W. Küster: Beiträge zur Kenntnis d. Polysulfide. III.

Berlin. Universität, II. chem. Institut.
1894. **6**, 355. S. Loewenthal: Chlor- u. amidochromsaure Salze.

Berlin. Universität, Physik.-chem. Institut.
1906. **49**, 213. W. Nernst: Bildg. v. Stickoxyd bei hohen Tempp.
1906. **49**, 229. K. Jellinek: Zersetzungsgeschwindigkeit von Stickoxyd (W. Nernst).
1906. **50**, 276. P. Farup: Einwirkungsgeschw. d. Sauerstoffs, Kohlendioxyds u. Wasserdampfes auf Kohlenstoff.

Berlin. Universität, Pharmakologisches Institut.
1902. **29**, 365. L. Spiegel: Neutralaffinitäten.
1904. **40**, 39. H. W. Fischer: Metallhydroxyde I.

Berlin. Universität, Physik. Institut.
1898. **17**, 422. W. Landsberger: Neues Verfahren d. Molekulargewichtsbest. n. d. Siedemeth.

Berlin. Tonindustrielaboratorium v. Prof. Seger u. Cramer.
1899. **21**, 28. P. Rohland: Hydratation d. Calciumoxyds.
1899. **21**, 37. P. Rohland: Chromichlorid.

Berlin. Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.
1892. **1**, 76. C. Friedheim u. R. J. Meyer: Molybdänfreie Wolframate.
1892. **1**, 318. A. Rosenheim u. C. Friedheim: Bestimmungsmeth. d. Vanadinsäure.
1892. **1**, 407. C. Friedheim u. R. J. Meyer: Quantitative Trenng. v. Brom, Chlor u. Jod.
1892. **2**, 314. C. Friedheim u. F. Mach: Über Molybdänarsenate.
1892. **3**, 254. C. Friedheim: Geschichte d. Komplexsäuren.
1893. **4**, 145. C. Friedheim: Maſsanalyse von freiem Chlor.
1893. **4**, 275. C. Friedheim u. G. Wirtz: Molybdänphosphate.
1893. **4**, 352. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. I.
1893. **5**, 437. C. Friedheim u. K. Michaelis: Vanadinphosphate.
1893. **6**, 11. C. Friedheim u. E. Loewy: Wolframvanadinate.
1893. **6**, 27. C. Friedheim u. J. Meschoirer: Molybdänarsensaures u. -phosphorsaures Ammonium.

Berlin. **Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.**

1894. **6**, 273. C. Friedheim u. J. Mozkin: Komplexe anorgan. Säuren. X.
1894. **7**, 176. A. Rosenheim: Molybdänsäuresulfite.
1895. **11**, 175. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. II.
1897. **15**, 180. A. Rosenheim: Molybdänsäuresulfite. II.
1897. **15**, 283. A. Rosenheim u. P. Woge: Wertigkeit d. Berylliums.
1897. **16**, 76. A. Rosenheim u. H. Itzig: Molybdänsäuremanganite.
1898. **17**, 35. A. Rosenheim u. I. Koppel: Kobaltnitrite u. einige Kobaltnitrocyanide.
1898. **18**, 305. I. Koppel: Verbb. v. Cer-*4*-chlorid.
1898. **18**, 331. A. Rosenheim u. Th. A. Maass: Palladiumammine (Pd^{IV}).
1899. **20**, 281. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. III.
1899. **21**, 1. A. Rosenheim u. M. Platsch: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. IV.
1899. **21**, 79. R. J. Meyer: Trenng. v. Chlor, Brom u. Jod.
1899. **21**, 122. A. Rosenheim u. E. A. Sasserath: Verbb. d. Osmiums. I.
1899. **22**, 169. R. J. Meyer u. H. Best: Mangan-*3*-chlorid u. Mangan-*4*-chlorid.
1899. **22**, 192. R. J. Meyer u. H. Best: Chrom-*2*-oxy-*2*-chlorid, Chlorchromsäure u. Amidochromsäure.
1899. **23**, 28. A. Rosenheim u. H. Itzig: Komplexe Palladiumsalze.
1900. **24**, 321. R. J. Meyer: Über dreiwertiges Thallium.
1900. **24**, 420. A. Rosenheim: Osmium. II.
1900. **25**, 72. A. Rosenheim u. S. Steinhäuser: Unterschwefligsaure u. schwefligsaure Alkalidoppelsalze d. Silbers u. Kupfers.
1900. **25**, 103. A. Rosenheim u. S. Steinhäuser: Doppelverbb. v. Ammoniumthiosulfat mit Silber- u. Kupferhalogenüren.
1900. **26**, 239. A. Rosenheim u. O. Schütte: Doppelverbb. d. vierwertigen Titans.
1901. **27**, 280. A. Rosenheim u. R. Cohn: Metalldoppelrhodanide u. d. Eisenrhodanreaktion.
1901. **27**, 359. R. J. Meyer u. R. Jacoby: Doppelnitrate d. vierwertigen Ceriums u. d. Thoriums.
1901. **28**, 167. A. Rosenheim u. R Cohn: Rhodanide d. vierwertigen Titans.
1901. **28**, 171. A. Rosenheim u. K. Oppenheim: Alkalidoppelnitrite d. Quecksilbers u. Zinks.
1901. **28**, 337. A. Rosenheim u. R. Cohn: Die „roten" Alkalichromoxalate.
1901. **28**, 461. I. Koppel: Alkoholhaltige Chromhalogenverbb.
1902. **32**, 72. R. J. Meyer: Thallichlorid.
1902. **32**, 84. A. Rosenheim u. E. Huldschinsky: Quantitative Trenng. v. Zink u. Kobalt.
1902. **32**, 181. A. Rosenheim: Fällung v. Ammoniumvanadinat durch Chlorammonium.
1903. **33**, 31. R. J. Meyer: Mikroskopischer Nachw. d. seltenen Erden.
1903. **33**, 113. R. J. Meyer: Der mikroskopische Nachw. d. seltenen Erden.
1903. **34**, 427. A. Rosenheim u. A. Bertheim: Hydrate d. Molybdänsäure u. einige ihrer Verbb.
1903. **34**, 62. A. Rosenheim u. W. Loewenstamm: Thiocarbamidverbb. einwertiger Metallsalze.
1903. **35**, 154. I. Koppel u. E. C. Behrendt: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums. I. Vanadylsulfate u. Vanadylsulfite.
1903. **35**, 424. A. Rosenheim, V. Samter u. J. Davidsohn: Verbb. d. Thoriums.
1903. **36**, 281. I. Koppel u. R. Goldmann: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums.
1903. **37**, 314. A. Rosenheim u. J. Davidsohn: Hydrate d. Molybdänsäure.
1903. **37**, 378. R. J. Meyer: Reindarst. d. Cerdioxyds u. Redukt. im Wasserstoffstrome.
1903. **37**, 394. A. Rosenheim u. W. Loewenstamm: Platinphosphorhalogenverbb. u. ihre Derivate.

Berlin. Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.

1904. **39**, 170. A. Rosenheim u. H. Aron: Komplexsalze des vierwertigen Zinns.
1904. **39**, 175. A. Rosenheim u. P. Müller, Ferriacetoverbb.
1904. **41**, 97. R. J. Meyer: Reindarst. d. Ceriterden.
1904. **41**, 231. A. Rosenheim u. J. Davidsohn: Bildg. v. Komplexsalzen bei Thiosäuren. Thioglykolsaure Salze.
1904. **41**, 377. I. Koppel: Stabilitäts- u. Löslichkeitsverhältnisse d. Cerosulfathydrate.
1905. **43**, 34. A. Rosenheim u. W. Levy: Platinphosphorhalogenverbb. II.
1905. **43**, 416. R. J. Meyer: Bibliographie d. seltenen Erden.
1905. **44**, 229. H. Grossmann: Trenng. d. Thoriums u. d. Ceriterden.
1905. **45**, 345. I. Koppel, R. Goldmann u. A. Kaufmann: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums. III.
1905. **45**, 352. I. Koppel u. A. Kaufmann: Vanadiummetall u. Vanadiumverbb.
1905. **45**, 359. I. Koppel: Chromo-Natriumrhodanid.
1905. **46**, 311. A. Rosenheim u. H. J. Braun: Halogenverbb. d. Molybdäns u. Wolframs. I.
1906. **48**, 205. A. Rosenheim, W. Vogelsang u. M. Koss: Salze u. Komplexsalze d. Wismuts.
1906. **49**, 148. A. Rosenheim u. M. Koss: Halogenverbb. d. Molybdäns u. Wolframs. II.
1906. **49**, 1. A. Rosenheim u. W. Stadler: Verbb. d. Thiokarbamids u. Xanthogenamids m. Salzen d. einwertigen Kupfers.
1906. **49**, 13. A. Rosenheim u. V. J. Meyer: Thiokarbamidverbb. zweiwertiger Metallsalze.
1906. **49**, 28. A. Rosenheim u. V. J. Meyer: Absorptionsspektra v. Lösgg. isomerer, komplexer Kobaltsalze.
1906. **50**, 1. H. Grossmann u. B. Schück: Verb. v. Metallrhodaniden m. organ. Basen.
1906. **50**, 21. H. Grossmann u. B. Schück: Äthylendiammoniumdoppelsalze.
1906. **50**, 297. A. Rosenheim u. F. Jacobsohn: Einw. v. verflüssigtem Ammoniak auf Metallsäureanhydride.
1906. **50**, 320. A. Rosenheim: Darst. v. Molybdänsäure-*2*-Hydrat.

Berlin. Wissenschaftlich chem. Laboratorium u. II. chem. Universitätsinstitut.

1901. **28**, 273. W. Asch: Molybdänsäuresilikate (C. Friedheim u. H. Jahn).

Berlin-Charlottenburg. Kaiserliche Normal-Eichungs-Kommission.

1905. **43**, 125. J. Domke u. W. Bein: Dichte u. Ausdehnung d. Schwefelsäure in wässeriger Lösg.

Berlin-Charlottenburg. Physik. Techn. Reichsanstalt.

1894. **8**, 274. F. Förster: Kohlenstoffbest. in Eisen.
1895. **9**, 144. F. Mylius u. O. Fromm: Darst. v. reinstem Zink.
1895. **11**, 49. R. Funk: Schwefel u. Kohlenstoffgehalt d. Zinks.
1896. **13**, 38. F. Mylius, F. Förster u. G. Schoene: Das Karbid d. geglühten Stahls.
1896. **13**, 151. F. Mylius u. R. Funk: Korrosionserscheinung von Zinkanoden.
1896. **13**, 157. F. Mylius u. R. Funk: Elektrolyt. Reinigung v. Cadmium.
1899. **20**, 240. R. Dietz: Lösl. d. Zink- u. Cadmiumhalogenide.
1899. **20**, 393. R. Funk: Lösl. einiger Metallnitrate.
1904. **40**, 1. E. Groschuff: Saure Nitrate.
1905. **44**, 209. F. Mylius u. R. Dietz: Chlorzink.
1905. **44**, 221. F. Mylius u. A. Meusser: Anwendbarkeit v. Quarzgeräten.
1905. **47**, 331. E. Groschuff: Jodsäure.

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Anorgan.-chem. Laboratorium.

1892. **3**, 115. H. v. Helmolt: Doppelfluoride (v. Knorre).
1893. **3**, 370. Fr. Rüdorff: Über Elektrolyse.
1893. **5**, 15. H. Lüdert: Hexametaphosphate (v. Knorre).

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Anorg.-chem. Laboratorium.

1894. **6**, 128. C. Bansa: Kaliumdoppelsalze d. Hypophosphorsäure (v. Knorre).
1895. **9**, 249. F. Schwarz: Triphosphorsäure (v. Knorre).
1895. **11**, 116. F. Peters: Einw. v. Blei- u. Kaliumnitrit auf Bleinitrat.
1896. **12**, 444. M. Stange: Metallsalze d. *3*-Phosphorsäure (v. Knorre).
1902. **32**, 404. H. Erdmann: Wesen d. metallischen Zustandes.
1902. **32**, 407. M. v. Unruh: Konstst. d. Schwefelkohlenstoffes.
1902. **32**, 413. H. Erdmann u. M. v. Unruh: Molekulargewichtsbest. im Weinholdschen Vakuumgefäfs.
1902. **32**, 425. H. Erdmann: Best. v. Dampfdichten unter vermind. Druck.
1902. **32**, 431. H. Erdmann: Orthosalpetersäure $N(OH)_5$.
1902. **32**, 437. H. Erdmann u. M. v. Unruh: Gelbes Arsen.
1902. **32**, 453. H. Erdmann: Konstit. v. Arsensesquioxyd.
1903. **35**, 1. O. Hauser: Wismutalkalithiosulfate.
1905. **45**, 185. O. Hauser: Die Sulfate d. Zirkonerde.

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Elektrochem. Laboratorium.

1897. **14**, 379. L. Pincussohn: Metallpyridiniumverbb. u. Elektrolyse d. Pyridins (v. Knorre).
1899. **20**, 81. Ch. Deichler: Wismut-*per*-oxyde (v. Knorre).
1900. **24**, 369. G. v. Knorre: Metaphosphate.
1901. **27**, 81. E. Hüttner: Oxyde d. Kobalts (v. Knorre).
1901. **27**, 341. K. Arndt: Bariumnitrit.
1901. **28**, 177. A. Wiesler: Metaphosphate.
1901. **28**, 364. K. Arndt: Neutralsalze.
1903. **33**, 322. M. Salinger: Manganite.
1903. **34**, 260. G. v. Knorre: Magnesiumcarbonat u. einige Doppelsalze.
1903. **35**, 385. F. Vogel: Über Nitrite.
1903. **36**, 137. F. Warschauer: Metaphosphate (v. Knorre).
1903. **37**, 125. E. Engels: Wolframbronzen.
1904. **38**, 142. E. Schäfer: Wolframverbb. (v. Knorre).
1904. **39**, 240. H. v. Hayek: Elektrolyse einiger Kaliumdoppelcyanide.
1905. **46**, 428. A. Junius: Molybdänate (v. Knorre).

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule, Organ.-chem. Laboratorium.

1892. **3**, 11. J. Traube: Molekularvol. gelöster Alkalisalze u. Säuren.
1894. **8**, 12. J. Traube: Atomares u. molekulares Lösungsvolumen.
1894. **8**, 77. J. Traube: Grundlagen eines Systems der Elemm.
1895. **8**, 323. J. Traube: Ursachen d. osmotischen Druckes u. d. Ionisation.
1895. **8**, 338. J. Traube: Molekulargewichtsbest. fester, flüss. u. gelöster Stoffe.

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Photochem. Laboratorium.

1893. **5**, 42. O. Vogel: Spektralanalytische Mineraluntersuchungen.

Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Physik.-chem. Institut.

1903. **34**, 413. J. Traube: Physikalische Eigenschaften der Elemm. vom Standpunkte der Zustandsgleichung.
1903. **37**, 225. J. Traube: Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen u. flüssigen Materie.
1904. **38**, 399. J. Traube: Theorie d. kritischen Zustandes. Verschiedenheit d. gasförmigen u. flüssigen Materie.
1904. **38**, 410. S. Motylewski: Kapillaritätskonstst. u. spez. Gewichte v. Salzen bei ihrem Smp., u. Meth. einer kapillaren Löslichkeitsbest.
1904. **40**, 110. J. Hausmann: Niederschlagsbildg. in Gallerten (J. Traube).
1904. **40**, 372. J. Traube: Eigenschaften d. Stoffe als Funktionen d. Atom- u. Molekularräume, Systematik d. Elemm.

Berlin-Lichterfelde. Kgl. Materialprüfungsamt.

1904. **39**, 1. E. Heyn: Kupfer u. Sauerstoff.
1905. **45**, 52. E. Heyn u. O. Bauer: Kupfer-Zinn-Sauerstoff.

Berlin-Wilmersdorf. Laboratorium von Prof. van't Hoff.

1898. **18**, 1. J. H. van't Hoff: Über die wachsende Bedeutung d. anorgan. Chemie (Vortrag auf d. 70. Naturforscherversammlung).

Berlin-Wilmersdorf. Laboratorium von Prof. van't Hoff.

1901. **27**, 442. W. Meyerhoffer u. F. G. Cottrell: Ein saures Tripelsalz.
1903. **34**, 145. W. Meyerhoffer: Tetragene Doppelsalze.
1905. **47**, 244. J. H. van't Hoff: Zur Bildg. ozeanischer Salzablagerungen

Bern. Anorgan. Laboratorium d. Universität.

1895. **9**, 418. F. W. Schmidt: Verb. v. Quecksilbercyanid m. Silbernitrat.
1900. **24**, 65. C. Friedheim u. M. Samelson: Molybdänsäuremanganite. I.
1903. **35**, 66. F. Ephraim: Einw. v. Chlorwasserstoffsäure auf Vanadinsäure (C. Friedheim).
1903. **35**, 71. F. Ephraim: Darst. chlorhaltiger Doppelverbb. d. Vanadinpentoxydes.
1903. **35**, 80. F. Ephraim: Konstit. d. Vanadindoppelfluoride.
1905. **44**, 185. F. Ephraim: Natriumamid.
1905. **45**, 386. C. Friedheim, W. H. Henderson u. A. Pinagel: Die Trenng. v. Wolframtrioxyd u. Siliciumdioxyd.
1905. **45**, 410. C. Friedheim u. A. Pinagel: Die angebliche Flüchtigkeit d. Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren.

Bernburg (Anhalt).

1903. **37**, 164. M. Schlötter: Redukt. v. Alkalibromaten m. Hydrazin- u. Hydroxylaminsulfat.
1903. **37**, 172. M. Schlötter: Gasvolumetrische Best. v. Bromaten.
1904. **38**, 184. M. Schlötter: Die Redukt. v. Alkalijodaten u. -chloraten m. Hydrazinsulfat.
1905. **45**, 270. M. Schlötter: Überführung d. Kaliumchlorats in das Kaliumjodat durch Jod.

Bonn.

1895. **10**, 415. G. Brügelmann: Darst. v. kryst. Kalk u. Strontian.

Bonn. Chem. Institut d. Universität.

1905. **45**, 89. H. Wolff: Einige Salze d. Ceriums.

Bordeaux. Universitätslaboratorium f. anorgan. Chemie.

1897. **15**, 278. M. Vèzes: Additionsverbb. v. Pt^{II} u. Pt^{IV}.
1899. **20**, 230. M. Vèzes: Die Verflüchtigung d. Osmiums.
1902. **32**, 464. M. Vèzes u. J. Labatut: App. z. Darst. v. reinem Wasserstoff.

Braunschweig. Elektrochem. Laboratorium d. Techn. Hochschule.

1899. **20**, 453. G. Bodländer: Die Elektroaffinität (m. R. Abegg-Breslau).
1902. **31**, 1. G. Bodländer u. O. Storbeck: Zur Kenntnis d. Cuproverbb. I.
1902. **31**, 458. G. Bodländer u. O. Storbeck: Beiträge z. Kenntnis d. Cuproverbb. II.
1902. **32**, 285. G. Bodländer: Elektrolyse geschm. Salze.
1903. **34**, 180. G. Bodländer: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verbb. (m. R. Abegg-Breslau).
1904. **39**, 197. G. Bodländer u. W. Eberlein: Einige komplexe Silbersalze.
1904. **41**, 193. R. Lucas: Gleichgeww. v. Silbersalzen (G. Bodländer).
1904. **41**, 337. F. Kunschert: Unters. komplexer Zinksalze (G. Bodländer).
1904. **41**, 359. F. Kunschert: Untersuchungen v. Lösgg. d. Kupfers in Cyankalium (G. Bodländer).
1905. **43**, 356. H. Grossmann: Die Komplexbildg. d. Quecksilberrhodanids (G. Bodländer).
1906. **48**, 112. E. Müller u. A. Scheller: Durch Fluor-, Chlor- u. Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation.
1906. **50**, 321. E. Müller u. F. Spitzer: Anodische Oxydbildg. u. Passivität.

Braunschweig. Schule f. Zuckerindustrie. Laboratorium v. Frühling & Schulz.

1900. **25**, 407. A. Rössing: Polysulfide d. Kupfers.

Breslau. Agrikulturchem. Versuchsstation.

1895. **10**, 60. H. Neubauer: Phosphorsäurebest. u. d. Molybdänmeth.
1899. **22**, 162. H. Neubauer: Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats.

Breslau. Kgl. Oberrealschule. Chem. Laboratorium.

1898. **4**, 186. E. Glatzel: Normale Sulfophosphate.
1898. **18**, 420. H. Sommerlad: Sulfoantimonite u. Sulfoarsenite v. Blei, Kupfer u. Silber.
1897. **15**, 173. H. Sommerlad: Darst. v. Silbersulfoantimoniten u. -arseniten auf trockenem Wege.
1905. **44**, 65. E. Glatzel: Krystallwasserhaltiges normales Natriumsulfophosphat.

Breslau. Universität, Chem. Laboratorium.

1898. **18**, 77. F. W. Küster: Überführung v. Kaliumbromid u. -jodid in Kaliumchlorid.
1898. **18**, 365. F. W. Küster: Umwdlg. d. Schwefels durch Erhitzen.
1898. **19**, 81. F. W. Küster: Gleichgewichtserscheinungen b. Fällungsreaktt.
1898. **19**, 97. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.
1898. **20**, 16. W. Herz: Die Zersetz. v. Eisenacetat (Fe^{III}).
1899. **20**, 453. R. Abegg: Die Elektroaffinität (m. G. Bodländer-Braunschw.).
1899. **21**, 243. W. Herz: Gleichgew. zwischen Manganhydroxyd (Mn^{II}) u. Ammoniumsalzen.
1899. **22**, 279. W. Herz: Gleichgew. zwischen Mangansalzen (Mn^{II}) u. Ammoniak.
1899. **23**, 1. W. v. Kowalevsky: Wässr. Zinnchloridlösg. (R. Abegg).
1900. **23**, 222. W. Herz: Gleichgew. zwischen Zinkhydroxyd u. Ammoniumsalzen.
1900. **23**, 236. R. Abegg u. W. Herz: Analysengang f. Säuren.
1900. **24**, 123. W. Herz: Gleichgewichtserscheinung zwischen Cadmiumhydroxyd u. Ammoniumsalzen.
1900. **25**, 112. Cl. Immerwahr: Potentiale v. Kupferelektroden.
1900. **25**, 155. W. Herz: Aluminate.
1900. **25**, 236. W. Gaus: Tension d. Ammoniaks aus wässr. Lösg. (R. Abegg).
1900. **25**, 405. R. Abegg u. W. Herz: Berichtigung zu d. systematischen Analysengang d. Anionen.
1900. **26**, 90. W. Herz: Einw. v. Methylamin u. Dimethylamin auf Zinksalze.
1901. **26**, 347. W. Herz u. K. Drucker: Best. d. Magnesiums durch organ. Basen.
1901. **27**, 22. A. Jäger: Verh. v. Schwermetallfluoriden in Lösg.
1901. **27**, 310. W. Herz: Quantitative Metallfällungen durch organ. Basen.
1901. **27**, 390. W. Herz: Kobaltsulfid.
1901. **28**, 97. F. Goldschmidt: Physik.-chem. Studien an wässr. Ammoniaklösgg. (R. Abegg).
1901. **28**, 342. W. Herz: Allotrope Modifikationen v. anorgan. Verbb.
1901. **28**, 361. K. Drucker: Löslichkeitsverhältnisse v. Silbersulfat u. Merkurosulfat.
1901. **28**, 474. W. Herz: Hydroxyde v. Zink u. Blei.
1902. **30**, 280. W. Herz: Lösl. v. Zinkhydroxyd in Ammoniak u. Ammoniakbasen.
1902. **31**, 352. W. Fischer u. W. Herz: Chromhydroxyd.
1902. **31**, 454. W. Herz u. W. Fischer: Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden u. -sulfiden.
1902. **32**, 357. W. Herz: Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden.
1903. **33**, 140. J. Meyer: Umwdlg. polymorpher Substanzen.
1903. **33**, 353. W. Herz: Titrimetrische Best. v. Borsäure u. starken Säuren.
1903. **33**, 355. W. Herz: Lösl. v. Borsäure in Salzsäure.
1903. **34**, 43. J. Meyer: Hydroschweflige Säure.
1903. **34**, 180. R. Abegg: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verbb. (mit G. Bodländer, Braunschweig).
1903. **34**, 205. W. Herz: Lösl. d. Borsäure in Säuren.
1903. **35**, 129. R. Abegg, C. J. J. Fox u. W. Herz: Borsäure, Fluorkalium, Flufssäure.

Breslau. Universität, Chem. Laboratorium.

1903. **36**, 88. F. Goldschmidt: Änderung d. Absorbtionskoeffizienten v. Ammoniak in Ws. durch Harnstoff.
1903. **36**, 100. C. Renz: Verbb. v. Metallhaloiden m. organ. Basen.
1903. **36**, 313. J. Meyer: Atomgew. d. Fluors.
1903. **36**, 346. W. Herz: Wismutoxychlorid u. -bromid.
1903. **37**, 177. G. Rudorf: Vergleichende Studien im period. Syst.
1903. **37**, 353. F. Auerbach: Borsäure u. arsenige Säure (R. Abegg).
1904. **38**, 138. W. Herz u. G. Muhs: Das Gleichgew. $Mg(OH)_2 + 2NH_4Cl \rightleftharpoons MgCl_2 + 2NH_4OH$.
1904. **39**, 115. W. Herz u. G. Muhs: Umsetzung v. Wismutoxyhaloiden u. Kalilauge.
1904. **39**, 381. R. Abegg: Die Valenz u. d. period. Syst.
1904. **40**, 146. A. J. Cox: Basische Quecksilbersalze (R. Abegg).
1904. **41**, 132. W. Bonsdorff: Komplexe Ammoniakhydroxyde d. Kupfers, Nickels, Cadmiums, Zinks u. Silbers (R. Abegg).
1904. **41**, 315. W. Herz u. M. Knoch: Lösl. in Lösungsmittelgemengen.
1905. **43**, 116. R. Abegg: Bemerkungen z. Valenztheorie.
1905. **43**, 122. R. Abegg: Valenzbegriff (mit F. W. Hinrichsen, Aachen).
1905. **43**, 242. J. Meyer: Berechnung d. Atomgeww.
1905. **43**, 251. W. Becker u. J. Meyer: Das Atomgew. d. Siliciums.
1905. **44**, 379. R. Abegg u. J. F. Spencer: Elektroaffinitätsunterschiede d. Wertigkeitsstufen u. ihrer Oxydationsgleichgeww. II.
1905. **45**, 262. W. Herz u. M. Knoch: Lösll. in Lösungsmittelgemengen. II.
1905. **45**, 293. H. Schäfer u. R. Abegg: Die Elektroaffinität d. Anionen. I.
1905. **46**, 174. H. Eggeling u. J. Meyer: Fluoride d. Rubidiums.
1905. **46**, 193. W. Herz u. M. Knoch: Lösll. in Lösungsmittelgemengen. III.
1905. **46**, 406. R. Abegg u. J. F. Spencer: Thalliumoxalate.
1905. **46**, 460. W. Herz u. M. Knoch: Molekulargew. d. Quecksilberjodids.
1905. **47**, 45. J. Meyer: Atomgew. d. Siliciums.
1905. **47**, 281. J. Meyer: Flüchtigkeit v. Indiumoxyd.
1905. **47**, 399. J. Meyer: Eine Modifikation d. Kalomels.
1906. **49**, 341. R. Abegg u. W. Maitland: Die Thalliumjodide, ihre Existenzbedingungen u. ihre Wertigkeit.
1906. **50**, 309. R. Abegg: Fähigkeit d. Elemente z. Bildg. v. Verbb.
1906. **50**, 403. A. Hamburger u. R. Abegg: Die festen Polyjodide d. Alkalien, ihre Stabilität u. Existenzbedingungen bei 25°.

Brünn. Deutsche techn. Hochschule.

1902. **32**, 319. C. Frenzel: Wässr. Ammoniaklösgg.
1903. **33**, 117. R. Ehrenfeld: Geschw. d. Reakt. zwischen Kaliumpermanganat u. Oxalsäure.

Brünn. Deutsche techn. Hochschule. Chem.-technolog. Laboratorium.

1904. **41**, 68. B. M. Margosches: Beiträge zur Kenntnis d. Silbermonochromats. I.

Brünn. Deutsche techn. Hochschule. Laboratorium f. allgem. u. analyt. Chemie.

1904. **38**, 101. J. Habermann: Vorlesungsversuch.
1906. **50**, 318. J. Habermann: Darst. v. Kupferhydroxyd u. $2CuSO_4.5Cu(OH)_2$.

Budapest. Kgl. tierärztliche Akademie. Chem. Laboratorium.

1895. **10**, 387. St. Bugarszky: Quant. Trenng. v. Brom u. Chlor.

Budapest. Kgl. ungarische Universität. Chem. Institut.

1900. **25**, 313. E. Ernyei: Tellurwasserstoff.

Budapest. Kgl. ungarische Universität. II. Chem. Institut.

1900. **25**, 425. J. Schürger: Calciumamalgam (B. v. Lengyel).
1900. **26**, 438. Z. Halász: Zuverlässigkeit d. Nachw. v. Phosphor nach Blondlot-Dusart (B. v. Lengyel).
1901. **28**, 346. K. Emszt: Silbersubhaloide.
1903. **35**, 93. G. Doby: Einw. v. Calcium auf alkoholisches Ammoniak (B. v. Lengyel).

Budapest. Polytechnikum.
1898. **37**, 69. W. Schuller: Destillationen in luftleeren Quarzgefäfsen.

C

Calcutta. Chem. Laboratory of Presidency College.
1895. **12**, 365. P. C. Rây: Über Quecksilbernitrit. I.
1896. **13**, 16. N. Nâg: Neue Kobalt- u. Nickelsalze.
1896. **13**, 385. J. Bhaduri: Bildg. v. Chloraten aus *Hypo*-Chloriten.
1896. **13**, 407. J. Bhaduri: Best. v. freiem Chlor neben *Hypo*-Chlorit.
1898. **17**, 1. C. u. J. Bhaduri: Kupfer-Natrium-*hypo*-sulfite (Cu^{I}).
1901. **27**, 72. P. Muckerji: Nachweis v. freiem Phosphor.
1903. **33**, 193. P. Ch. Ray: Konstit. d. Dimerkurammoniumsalze.
1903. **33**, 197. J. Sen: Zersetz. d. Merkurammoniumsalze (P. Ch. Ray).
1903. **33**, 209. P. Ch. Ray: Dimerkurammoniumnitrat.

Cambridge, Mass. Chem. Laboratory of Harvard College.
1892. **1**, 150. Th. W. Richards: Atomgew. d. Kupfers.
1893. **3**, 441. Th. W. Richards: Atomgewichtsbest. v. Barium. I.
1894. **6**, 89. Th. W. Richards: Atomgew. v. Barium. II.
1894. **8**, 253. Th. W. Richards: Atomgew. v. Strontium. I.
1895. **8**, 413. Th. W. Richards u. H. G. Parker: Einschlufs v. Bariumchlorid durch Bariumsulfat.
1895. **10**, 1. Th. W. Richards u. E. F. Rogers: Atomgewichtsbest. v. Zink. I.
1896. **13**, 81. Th. W. Richards u. H. G. Parker: Atomgewichtsbest. v. Magnesium.
1897. **16**, 167. Th. W. Richards u. A. S. Cushman: Atomgewichtsbest. v. Nickel. I.
1897. **16**, 362. Th. W. Richards u. G. P. Baxter: Atomgewichtsbest. v. Kobalt. I.
1898. **17**, 165. Th. W. Richards: Entwässerungsgeschw. krystallisierter Salze.
1897. **17**, 245. Th. W. Richards u. B. S. Merigold: Kupferamminsalze.
1899. **20**, 352. Th. W. Richards u. A. S. Cushman: Atomgewichtsbest. v. Nickel. II.
1899. **21**, 250. Th. W. Richards u. G. B. Baxter: Atomgewichtsbest. v. Kobalt. II.
1899. **22**, 221. Th. W. Richards u. G. B. Baxter: Atomgewichtsbest. v. Kobalt. III.
1900. **23**, 245. Th. W. Richards u. G. P. Baxter: Atomgew. v. Eisen. Vorläufige Mitteilung.
1900. **23**, 383. Th. W. Richards: Best. d. Schwefelsäure in Gegenw. v. Eisen.
1901. **28**, 71. Th. W. Richards, C. F. Mc Caffrey u. H. Bisbee: Okklusion v. Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat u. d. Lösl. v. Calciumoxalat.
1902. **29**, 359. Th. W. Richards: Modifikation d. Hempelschen Apparates zur Gasanalyse.
1902. **31**, 235. Th. W. Richards u. B. S. Merigold: Atomgew. v. Uran.
1902. **31**, 271. Th. W. Richards: Atomgew. v. Calcium.
1903. **34**, 353. Th. W. Richards u. E. H. Archibald: Atomgew. v. Cäsium.
1904. **38**, 232. G. P. Baxter: Atomgew. v. Eisen. II. Analyse des Ferrobromids.
1905. **43**, 14. G. P. Baxter: Atomgew. v. Jod.
1905. **44**, 158. G. P. Baxter u. M. A. Hines: Atomgew. v. Cadmium. Analyse v. Cadmiumchlorid.
1905. **46**, 36. G. P. Baxter: Atomgew. v. Jod. II.
1905. **47**, 56. Th. W. Richards u. R. C. Wells: Atomgeww. v. Natrium u. Chlor.

Cambridge, Mass. Chem. Laboratory of Harvard College.

1905. **47**, 145. Th. W. Richards: Atomgew. v. Strontium. II. Analyse v. Strontiumchlorid.
1906. **49**, 415. G. P. Baxter, M. A. Hines u. H. L. Frevert: Atomgew. v. Cadmium. II.
1906. **50**, 389. G. P. Baxter: Atomgewichtsbest. v. Brom.

Charlottenburg.

1905. **44**, 79. A. Meusser: Lösl. v. Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Ws.
1906. **49**, 277. G. Bruhns: Titerstellung v. Jod bzw. Thiosulfatlösgg.

Charlottenburg. Privatlaboratorium.

1894. **7**, 343. P. Schottländer: Ammoniumphosphat.

Charlottenburg-Berlin.

1893. **3**, 371. B. Kosmann: Entwässerung v. Kupferhydroxyd.

Charlottenburg s. auch **Berlin-Charlottenburg.**

Chicago. Kent chemical Laboratory. Anorganische Abteilung.

1893. **5**, 80. E. A. Schneider: Wasserlöslicher Goldpurpur.
1893. **5**, 84. E. A. Schneider: Eisenoxydphosphat.
1894. **7**, 339. E. A. Schneider: Kolloidales Silber.
1894. **7**, 358. E. A. Schneider: Einw. v. Phosphor-*3*-chlorid auf Magnesiumnitrid.
1894. **7**, 386. E. A. Schneider: Abscheidung v. Phosphorsäure aus Kalk- u. Eisenphosphaten.
1894. **8**, 81. E. A. Schneider: Chemie d. Titans.
1894. **8**, 98. E. A. Schneider: Einw. v. Salzsäure auf Serpentin.

Chicago. Universitätslaboratorium.

1893. **5**, 92. O. Mühlhäuser: Borcarbid.
1893. **5**, 105. O. Mühlhäuser: Siliciumcarbid.

Christiania. Metallurgisches Universitätslaboratorium.

1899. **20**, 233. O. N. Heidenreich: Best. d. Schwefelsäure in Gegenw. v. Eisen.

Clausthal. Chemisches Laboratorium der Kgl. Bergakademie.

1899. **21**, 73. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. der Schwefelsäure b. Gegenw. v. Eisen.
1899. **21**, 116. F. W. Küster u. A. Thiel: Lösl. d. Hydrate v. Eisen-*2*-Kalium-*2*-sulfat (Fe^{II}).
1899. **21**, 401. F. W. Küster u. A. Thiel: Schmelze v. Natriumhyposulfit.
1899. **22**, 161. F. W. Küster: Trenng. v. Barium, Strontium, Calcium.
1899. **22**, 424. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. v. Schwefelsäure bei Gegenw. v. Eisen. III.
1899. **23**, 25. F. W. Küster u. A. Thiel: Potential d. Silbers in Lösgg. v. Silberhalogeniden.
1899. **23**, 87. F. W. Küster u. F. Crotogino: Potential d. Jodelektrode.
1900. **24**, 1. A. Thiel: Umkehrbare Elektroden zweiter Art m. gemischten Depolarisatoren (F. W. Küster).
1900. **24**, 225. F. Crotogino: Oxydationspotentiale (F. W. Küster).
1900. **24**, 269. Cl. Immerwahr: Potentiale v. Kupferelektroden i. Lösg. analytisch wichtiger Kupferniederschläge (R. Abegg, Breslau).
1900. **25**, 319. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. d. Schwefelsäure bei Gegenw. v. Eisen. IV.
1900. **26**, 166. F. W. Küster: Elektrische Anlage d. chem. Laboratoriums.
1903. **33**, 1. A. Thiel: Best. d. Zinks als Sulfid.
1903. **33**, 105. F. W. Küster u. G. Dahmer: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf Arsentrioxyd in wässr. Lösg.
1903. **33**, 129. F. W. Küster u. A. Thiel: Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktt. III. Fällung gemischter Bromid- u. Rhodanidlösgg. durch Silber.
1903. **33**, 363. F. W. Küster: Wesen d. metastabilen Zustandes.
1903. **34**, 198. A. Thiel u. A. M. Kieser: Best. v. Zink als Sulfid.

D

Dresden. Techn. Hochschule. Anorg. Laboratorium.

1895. **11**, 73. W. Hempel u. H. Thiele: Atomgewichtsbest. v. Kobalt.
1896. **14**, 106. F. Förster u. O. Seidel: Elektrolyse v. Kupfersulfatlösg.
1897. **15**, 71. F. Förster: Elektrolyt. Darst. v. Thallium.
1897. **16**, 22. W. Hempel: Anw. v. Natrium, Magnesium u. Aluminium in d. qual. Analyse.
1898. **20**, 1. W. Hempel u. W. Scheffler: Best. v. Fluor neben Kohlen-*2*-oxyd u. d. Fluorgehalt v. Zähnen.
1899. **21**, 19. W. Hempel: Absorption d. Stickstoffes.
1899. **22**, 1. F. Förster: Theorie d. elektrolytischen Bildg. v. Chlorat u. *Hypo*-chlorit.
1899. **22**, 33. E. Müller: Bildg. v. Chlorat u. *Hypo*-chlorit durch Elektrolyse v. Chloridlösg. (F. Förster).
1899. **22**, 158. E. Graefe u. M. Eckardt, Darst. v. Cäsium.
1899. **23**, 32. W. Hempel u. v. Haasy: Darst. v. amorphem Silicium, Siliciumsulfid usw.
1899. **23**, 158. F. Förster u. F. Jorre: Elektrolyse v. Alkalichloridlösg. m. Diaphragma.
1900. **23**, 378. M. Eckardt u. E. Graefe: Physik. Verh. d. Cäsiums.
1900. **26**, 1. E. Müller: Kathodische Polarisation u. Depolarisatoren.
1902. **31**, 445. W. Hempel: Analyse d. Gase durch Verbrennung.

Dresden. Privat.

1895. **10**, 148. J. Schulze: Chromate u. *2*Chromate v. Schwermetallen (Eilhard Mitscherlich-Berlin 1862).

Düsseldorf.

1902. **31**, 146. J. Schmidt: Berechnung d. Atomgeww.

Düsseldorf. Laboratorium der Firma E. Liesegang.

1906. **48**, 364. R. E. Liesegang: Geschichtete Strukturen.

Durham, N. H. New Hampshire College.

1904. **40**, 400. Ch. L. Parsons: Atomgew. v. Beryllium.
1904. **42**, 250. Ch. L. Parsons: Gleichgeww. $BeO-SO_3-H_2O$.
1905. **46**, 215. Ch. L. Parsons: Atomgew. v. Kohle u. Beryllium.
1906. **49**, 178. Ch. L. Parsons u. W. O. Robinson: Gleichgeww.: Berylliumoxyd-Oxalsäure-Ws.

E

Ekaterinoslaw. Analyt. Laboratorium d. höheren Bergschule.

1903. **35**, 329. N. Averkieff: Fällung kryst. Goldes durch Formaldehyd.

Erlangen. Chem. Laboratorium d. Kgl. Universität.

1902. **31**, 331. A. Gutbier: Verbb. d. Tellurs m. Wismut u. d. quantitative Trenng. beider Elemm.
1902. **31**, 340. A. Gutbier: Salze d. Tellursäure.
1902. **31**, 448. A. Gutbier: Das fl. Hydrosol d. Goldes.
1902. **32**, 31. A. Gutbier: Tellur.
1902. **32**, 51. A. Gutbier: Kolloidales Tellur.
1902. **32**, 91. A. Gutbier: Nachtrag zu „Über kolloidales Tellur".
1902. **32**, 92. A. Gutbier u. G. Hüller: Quantitative Trenng. d. Zirkons vom Eisen.
1902. **32**, 96. A. Gutbier u. F. Flury: Tellursäure.
1902. **32**, 106. A. Gutbier: Fl. Hydrosol d. Selens.
1902. **32**, 108. A. Gutbier u. F. Flury: Verbb. d. Tellurs m. Jod.
1902. **32**, 257. A. Gutbier: Einw. v. Phenylhydrazin auf d. Sauerstoffverbb. d. Selens u. d. Tellurs.
1902. **32**, 260. A. Gutbier: Quantitative Trennungsmeth. d. Tellurs v. Antimon.
1902. **32**, 272. A. Gutbier u. F. Flury: Verbb. v. Schwefel u. Tellur.
1902. **32**, 292. A. Gutbier: Kolloidale Sulfide.
1902. **32**, 295. A. Gutbier: Best. d. Tellurs m. unterphosphoriger Säure.

Erlangen. Chem. Laboratorium d. Kgl. Universität.

1902. **32**, 347. A. Gutbier: Anorgan. Kolloide.
1903. **34**, 448. A. Gutbier u. E. Rohn: Gewichtsanalytische Best. d. Selens.
1903. **34**, 455. E. Jordis: Kieselsäure.
1903. **35**, 16. E. Jordis u. E. H. Kanter: Kieselsäure. II. (Kolloidal gelöste Kieselsäure.)
1903. **35**, 82. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. I.
1903. **35**, 148. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate II.
1903. **35**, 336. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. III. Zersetz. v. Erdalkalisilikaten durch Ws.
1903. **36**, 302. A. Gutbier u. C. Trenkner: Best. d. Eisens neben Zirkon nach Rivot.
1903. **37**, 152. A. Gutbier u. F. Flury: Verh. d. Tellurverbb. beim Erhitzen m. Chlorammonium.
1904. **38**, 256. A. Gutbier u. F. Flury: Berichtigung zu **32**, 272.
1904. **39**, 112. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Das fl. Hydrosol d. Goldes.
1904. **39**, 257. A. Gutbier: Best. d. Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn Karl Daniel.
1904. **40**, 260. A. Gutbier u. W. Wagenknecht: Einw. v. Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd.
1904. **40**, 264. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Verh. d. Tellursäure bei d. Elektrolyse; neue Modifikation d. kolloidalen Tellurs.
1904. **41**, 61. A. Gutbier: Reakt. d. Cyankaliums.
1904. **41**, 291. A. Gutbier, G. Metzner u. J. Lohmann: Best. d. Selens.
1904. **41**, 448. A. Gutbier: Verwendbarkeit d. phosphorigen Säure zur quantitativen Best. v. Selen u. Tellur.
1904. **42**, 174. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Einw. v. Hydroperoxyd auf d. Tellur.
1904. **42**, 177. A. Gutbier: Kolloidales Tellur. IV.
1904. **42**, 325. A. Gutbier u. J. Lohmann: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Lichtempfindlichkeit d. Schwefelselens.
1904. **42**, 418. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. IV.
1905. **43**, 48. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. V.
1905. **43**, 314. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. VI.
1905. **43**, 384. A. Gutbier u. J. Lohmann: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II.
1905. **43**, 410. E. Jordis: Geschichte d. Erdalkalisilikate.
1905. **44**, 200. E. Jordis: Kieselsäure. III.
1905. **44**, 225. A. Gutbier u. G. Hofmeier: Zur Kenntnis anorgan. Kolloide.
1905. **45**, 77. A. Gutbier u. G. Hofmeier: Kolloidales Silber.
1905. **45**, 166. A. Gutbier u. C. Trenkner: Halogenverbb. d. Rutheniums.
1905. **45**, 243. A. Gutbier u. F. Ransohoff: Verbb. d. Rutheniums m. Sauerstoff.
1905. **45**, 362. E. Jordis: Silikatanalyse. I.
1905. **47**, 23. A. Gutbier, A. Krell u. R. L. Janssen: Palladium.
1905. **47**, 180. E. Jordis u. W. Ludewig: Silikatanalyse. II.
1906. **48**, 162. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. I. Die sogen. „Wismutsäure" u. d. sogen. „Wismuttetroxyddihydrat".
1906. **48**, 294. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. II. „Kaliumwismutat".
1906. **49**, 432. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. III. Das sogen. „wasserfreie Wismuttetroxyd".
1906. **50**, 210. A. Gutbier u. R. Bünz: Wismutperoxyde. IV.

F

Florenz. Laboratorio di chimica farmaceutica dei R. Instituto Superiore.

1894. **8**, 115. A. Piccini: Chromchlorid-*6*-Hydrat in Lösg.
1895. **10**, 66. G. Marchetti: Kaliumdoppelfluoride u. -doppeloxyfluoride.

Florenz. Laboratorio di chimica formaceutica del R. Instituto Superiore.

1895. **10**, 488. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoff-*per*-oxyd auf Fluoride u. Oxyfluoride. III.
1895. **11**, 106. A. Piccini: Alaune v. *2*-Vanadium-*3*-oxyd.
1896. **12**, 169. A. Piccini: Bezz. d. *Per*-Oxyde im periodischen System.
1896. **13**, 441. A. Piccini: Vanadiumalaune. II.
1898. **17**, 355. A. Piccini: Titanalaune (Ti^{III}).
1898. **19**, 204. A. Piccini: Vanadiumverbb. (V^{II}).
1898. **19**, 295. A. Piccini: Stellung d. inaktiven Luftbestandteile im period. System.
1898. **19**, 306. E. Polidori: Hydrat d. Titan-*3*-chlorids (Ti^{III}).
1898. **19**, 308. A. Cioci: Vanadium-*3*-Alkalirhodanide (V^{III}).
1898. **19**, 391. G. Marchetti: *3*-Molybdän-*8*-oxyd-*5*-Hydrat.
1898. **19**, 394. A. Piccini u. N. Brizzi: Verbb. v. V^{III}.
1898. **20**, 12. A. Piccini: Mangancäsium-*2*-sulfat-*12*-Hydrat (Mn^{III}).
1899. **20**, 452. L. Marino: Oxydationswirkung d. Hydroxylamins.
1901. **27**, 62. A. Piccini u. L. Marino: Alaune d. Rhodiums (Trenng. v. Rhodium u. Iridium).
1902. **31**, 451. A. Piccini u. V. Fortini: Thalliumsesquioxydalaune.
1902. **32**, 55. A. Piccini u. L. Marino: Vanadiumverbb. d. Form VX$_4$.
1904. **39**, 152. L. Marino: Elektromotorisches Verh. d. Vanadiums.
1904. **42**, 213. L. Marino: Iridiumsesquisulfat u. seine Alaune.
1906. **50**, 49. L. Marino: Elektrolyt. Darst. v. Vanadiumsalzen (V^{II}).

Florenz. Universitätslaboratorium.

1894. **7**, 91. H. Schiff: Phosphor-*5*-chlorid u. Wolframsäure.
1905. **43**, 304. H. Schiff: Krystallisiertes Chromiphosphat.

Frankfurt a. M. Chem. Laboratorium des physik. Vereins.

1902. **32**, 372. H. Geisow u. P. Horkheimer: Quantitative Trenng. d. Eisens v. Zirkon u. d. Superoxyd d. Zirkons.

Frankfurt a. M. Laboratorium d. Deutschen Gold- u. Silber-Scheide-Anstalt.

1895. **9**, 31. F. Rössler: Synthese v. Erzmineralien u. Metallverbb.
1897. **15**, 405. C. Rössler: Platintellurverbb.

Freiberg (Sachsen).

1905. **43**, 320. A. Müller: Lösl. v. Metallhydroxyden in Glycerin.

Freiberg (Sachsen). Laboratorium der Bergakademie.

1892. **1**, 84. Cl. Winkler: Vorlesungsversuch.
1893. **4**, 10. Cl. Winkler: Zerlegbarkeit v. Ni u. Co u. ihre Atomgew.
1893. **4**, 462. Cl. Winkler: Atomgew. v. Kobalt.
1894. **8**, 1. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.
1895. **8**, 291. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.
1895. **10**, 222. O. Brunck: Ozonbildung.
1898. **17**, 236. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.
1905. **47**, 401. O. Bauer: Bariumoxyd u. seine Hydrate.

Freiburg i. B. Chem. Universitätslaboratorium (Philosoph. Abt.).

1902. **32**, 359. E. Rupp: Chlorentwickler u. Salzsäureelektrolysator.
1902. **32**, 362. E. Rupp u. G. Schaumann: Jodometrische Best. v. Wismut als Chromat.
1903. **33**, 156. E. Rupp: Jodometrie d. Thalliums als Chromat.
1904. **38**, 107. E. Rupp: Neuer Spektralflammenbrenner.

G

Genf. Universitätslaboratorium.

1899. **22**, 285. F. Kehrmann u. E. Rüttmann: Wolframsäurearsenate.
1904. **39**, 98. F. Kehrmann u. B. Flürscheim: Wolframsäuresilikate.

Gent. Laborat. de chimie générale.

1895. **10**, 47. A. Vandenberghe: Molybdänoxy-*2*-hydroxy-*2*-chlorid (Mo^{VI}).

Göttingen. Universität. Institut f. anorg. Chemie.

1905. **44**, 117. G. Grube: Magnesium-Bleilegg. (G. Tammann).
1905. **44**, 131. K. Hüttner u. G. Tammann: Legg. d. Antimons u. Wismuts.
1905. **45**, 11. R. Vogel: Gold-Bleilegg.
1905. **45**, 24. G. Tammann: Anw. d. thermischen Analyse i. abnormen Fällen.
1905. **45**, 31. M. Levin: Gold-Thalliumlegg. (G. Tammann).
1905. **45**, 205. W. Guertler u. G. Tammann: Legg. d. Nickels u. Kobalts mit Eisen.
1905. **45**, 225. G. Grube: Magnesium-Aluminiumlegg. (G. Tammann).
1905. **45**, 238. M. Levin: Gold-Nickellegg.
1905. **46**, 49. G. J. Petrenko: Silber-Aluminiumlegg.
1905. **46**, 60. R. Vogel: Gold-Zinnlegg.
1905. **46**, 76. G. Grube: Legg. d. Magnesiums m. Zinn u. Thallium (G. Tammann).
1905. **46**, 94. C. H. Mathewson: Verbb. v. Natrium m. Zinn (G. Tammann).
1905. **46**, 415. K. Mönkemeyer: Tellur-Wismut.
1905. **46**, 449. R. Ruer u. M. Levin: Zirkonschwefelsäuren.
1905. **46**, 456. R. Ruer: Zirkonoxychlorid als Mittel z. Nachw. d. Zirkonerde.
1905. **47**, 136. M. Levin u. G. Tammann: Mangan-Eisenlegg.
1905. **47**, 163. W. Guertler u. G. Tammann: Verbb. d. Eisens m. Silicium.
1905. **47**, 289. G. Tammann: Anw. d. therm. Analyse. III.
1906. **48**, 53. G. Tammann: Aluminium-Antimonlegg.
1906. **48**, 185. F. Doerinckel: Legg. d. Thalliums m. Kupfer u. Aluminium (G. Tammann).
1906. **48**, 191. C. H. Mathewson: Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- u. Natrium-Zinklegg. (G. Tammann).
1906. **48**, 319. R. Vogel: Gold-Zinklegg.
1906. **48**, 333. R. Vogel: Gold-Cadmiumlegg.
1906. **48**, 347. G. J. Petrenko: Silber-Zinklegg.
1906. **49**, 58. K. Lossew: Legg. d. Nickels m. Antimon (G. Tammann).
1906. **49**, 72. G. Grube: Legg. d. Magnesiums m. Cadmium, Zink, Wismut u. Antimon (G. Tammann).
1906. **49**, 93. W. Guertler u. G. Tammann: Silicide d. Nickels.
1906. **49**, 113. G. Tammann: Fähigkeit d. Elemm., miteinander Verbb. zu bilden.
1906. **49**, 301. R. Sahmen: Kupfer-Cadmiumlegg. (G. Tammann).
1906. **49**, 311. A. G. C. Gwyer: Aluminium-Wismut u. Aluminium-Zinnlegg.
1906. **49**, 320. W. Treitschke u. G. Tammann: Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel.
1906. **49**, 365. R. Ruer: Bleioxychloride.
1906. **50**, 117. F. Doerinckel: Verbb. d. Mangans m. Silicium (G. Tammann).
1906. **50**, 127. R. S. Williams: Antimon-Thalliumlegg.
1906. **50**, 133. G. J. Petrenko: Legg. d. Silbers m. Thallium, Wismut u. Antimon.
1906. **50**, 145. R. Vogel: Legg. d. Goldes m. Wismut u. Antimon.
1906. **50**, 171. C. H. Mathewson: Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismut- u. Natrium-Antimonlegg.
1906. **50**, 217. W. Treitschke: Antimon-Cadmiumlegg.
1906. **50**, 244. H. E. Boeke: Verh. v. Barium- u. v. Calciumcarbonat bei hohen Tempp.
1906. **50**, 265. R. Ruer: Modifikationen d. Bleioxyds.
1906. **50**. 355. H. E. Boeke: Mischkrystst. v. wasserfreiem Natriumsulfat, -molybdänat u. -wolframat.

Göttingen. Universität. Institut f. physik. Chemie.

1896. **12**, 272. R. Lorenz: Zersetzungsspanng. v. geschm. Zinkchlorid.
1896. **12**, 329. R. Lorenz: Zwillingselemm.
1896. **12**, 393. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Kalium-*per*-manganat.
1896. **12**, 396. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Kalium-*2*chromat.
1896. **12**, 436. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Metallhydroxyden.

Göttingen. Universität. Institut f. physik. Chemie.

1896. **12**, 442. R. Lorenz: Elektrochem. Darstellungsmeth. v. Metallsulfiden.
1896. **14**, 145. St. Bugarszky: Änderung d. freien Energie bei Bildg. unlöslicher Quecksilberverbb. (W. Nernst).
1896. **14**, 251. F. W. Küster: Die Einheit d. Atomgeww.
1898. **17**, 327. H. F. Fernau: Konstit. v. Bleisalzen in wässr. Lösg.
1899. **21**, 271. H. Specketer: Quantitative elektrolyt. Trenng. d. Halogene (W. Nernst).
1900. **25**, 157. K. Hellwig: Komplexe Silbersalze.
1900. **25**, 273. C. C. Garrard: Zersetzungsspanng. geschm. u. fester Elektrolyte (W. Nernst).
1900. **25**, 430. A. Coehn: Ammoniumamalgam.
1900. **26**, 129. C. L. v. Ende: Verh. v. Bleisalzen in Lösgg. (W. Nernst u. G. Bodländer).
1900. **26**, 316. E. Abel: Gleichgew. zwischen verschiedenen Oxydationsstufen desselben Metalles (W. Nernst).
1902. **29**, 396. C. Fredenhagen: Theorie d. Oxydations- u. Reduktionsketten (W. Nernst).
1902. **29**, 459. K. Drucker: Auflösungsgeschw.
1902. **30**, 406. E. Bose: Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski. Einige Messungen an Gasketten.
1902. **31**, 186. V. Rothmund: Bildg. v. Calciumcarbid.
1903, **33**, 9. A. Coehn u. M. Gläser: Über d. Bildg. v. Metalloxyden.
1903. **33**, 25. F. W. Skirrow: Oxydation durch elektrolytisch abgeschiedenes Fluor.
1903. **34**, 86. A. Coehn u. Y. Osaka: Über Bildg. v. Metalloxyden. II.
1903, **34**, 1. K. Bornemann: Zur Kenntnis d. Wasserstoffsuperoxyds (W. Nernst u. A. Coehn).
1903. **36**, 1. F. Glaser: Redukt. v. Metalloxyden im Wasserstoffstrom (W. Nernst).
1903. **36**, 355. L. Graefenberg: Beiträge z. Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).
1903. **36**, 403. R. Kremann: Einfl. d. Natur d. Elektrolyten u. d. Elektrodenmaterials auf d. Ozonbildg.
1904. **38**, 198. A. Coehn u. W. Kettembeil: Elektrolytische Trenng. d. Erdalkalimetalle.
1904. **38**, 213. W. Kettembeil: Zur Kenntnis d. Amalgame (A. Coehn).
1904. **38**, 307. G. Pickel: Die Einw. v. Ozon auf Wasserstoff (W. Nernst).
1904. **41**, 249. A. Siemens: Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösgg. (A. Coehn).
1904. **42**, 203. St. Jahn: Zur Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).
1905. **44**, 237. M. Bose: Zersetzungsvorgänge an d. Anode bei einigen Thallium-, Wismut- u. Silbersalzen.
1905. **45**, 116. K. Finckh: Ermittelung chem. Gleichgeww. aus Explosionsvorgängen. I. (W. Nernst).
1905. **45**, 126. W. Nernst: Ermittelung chem. Gleichgeww. aus Explosionsvorgängen. II.
1905. **45**, 275. O. Brill: Dissoziation d. Carbonate d. Erdalkalien u. d. Magnesiumcarbonats (W. Nernst).
1905. **47**, 464. O. Brill: Atomgewichtsbest. v. seltenen Erden.
1906. **48**, 260. St. Jahn: Zur Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).
1906. **50**, 82. F. Dolezalek u. K. Finckh: Thermodynamik d. heterog. hydrolyt. Gleichgew.

Gothenburg. Polytechnikum.

1894. **6**, 45. H. G. Söderbaum: Konstit. d. Platinoxalate.

Grinnel, Jowa. Jowa College.

1896. **13**, 73. S. W. Hendrixson: Beeinflussung d. Verteilungskoeffizienten durch d. Dissoziationsgrad (W. Nernst, Göttingen).

Groningen. Reichslandwirtschaftliche Versuchsstation.

1904. **42**, 127. B. Sjollema: Redukt. v. Perchlorat auf nassem Wege.

H

Haag. **Privatlaboratorium.**
1892. **3**, 252. J. W. Retgers: Lösl. v. Quecksilberjodid in Methylenjodid.
1893. **3**, 348. J. W. Retgers: Lösl. v. Jodiden u. Metalloiden in Methylenjodid.
1893. **3**, 399. J. W. Retgers: Roter Phosphor ist nicht amorph.
1893. **4**, 403. J. W. Retgers: Sublimationsprodukte d. Arsens.
1893. **5**, 211. J. W. Retgers: Umwdlg. d. gelben in roten Phosphor.
1894. **6**, 317. J. W. Retgers: Gelbes Arsen.
1894. **7**, 265. J. W. Retgers: Darst. v. Phosphorwasserstoff.
1896. **12**, 98. J. W. Retgers: Stellung d. Tellurs in period. Syst.

Halle a. S. **Chem. Laboratorium d. Landwirtsch. Institutes d. Universität.**
1897. **15**, 412. P. Rohland: Verh. einiger Salze d. Platinwasserstoffsäure.
1898. **16**, 305. P. Rohland: Verh. einiger Platinmetallchloride (Pt^{IV}). II.
1898. **18**, 322. P. Rohland: Reaktt. in Methylalkohol u. Aceton.
1898. **18**, 327. P. Rohland: Lösungsdruck v. Halogeniden.

Halle a. S. **Universitätslaboratorium.**
1898. **18**, 48. H. Erdmann u. P. Köthner: Beobachtungen über Acetylen.
1902. **30**, 130. P. Ferchland: Lösl. v. Kaliumhydroxyd in Ws.
1903. **34**, 403. P. Köthner: Das wahrscheinliche Atomgew. d. Tellurs u. über Atomgewichtsrechnungen überhaupt.
1905. **45**, 73. C. Tubandt: Zur Kenntnis d. Nickelisalze.
1905. **45**, 368. C. Tubandt: Alkalische Kobaltoxydullösgg.

Halle a. S. **Unterrichtslaboratorium f. angewandte Chemie.**
1901. **27**, 127. H. Erdmann: Einheit d. Atomgeww.

Hamburg.
1893. **5**, 325. H. Krüss: Kolorimeter.
1895. **10**, 31. G. u. H. Krüss: Quantitative Spektralanalyse.

Hamburg. **Laboratorium d. Oberrealschule vor dem Holstentore.**
1906. **49**, 362. L. Doermer: Struktur d. elektrolyt. Calciums.

Hannover. **Anorgan. Laboratorium der Techn. Hochschule.**
1893. **5**, 278. K. Kraut: Verflüchtigung d. Ammoniumchlorids.
1894. **7**, 392. K. Kraut: Ammoniumphosphat.
1896. **13**, 1. K. Kraut: Zinkcarbonat.
1896. **13**, 229. K. Seubert: Einheit d. Atomgeww.
1903. **33**, 246. K. Seubert: Stellung d. Tellurs im natürlichen Syst. d. Elemm.
1903. **35**, 45. K. Seubert: Bericht d. Internat. Atomgewichtsausschusses v. 1903.
1903. **35**, 205. K. Seubert: Das wahrscheinliche Atomgew. d. Tellurs u. über Atomgewichtsrechnungen überhaupt.
1906. **50**, 53. K. Seubert u. J. Carstens: Reakt. zwischen Chromsäure u. Jodwasserstoffsäure.

Heidelberg. **Universitätslaboratorium.**
1892. **1**, 144, 245. P. Jannasch u. K. Aschoff: Trenng. v. Brom, Chlor u. Jod.
1892. **1**, 248. P. Jannasch u. K. Aschoff: Trenng. v. Chlor u. Jod durch Thalliumsulfat.
1892. **2**, 1. F. Freyer u. V. Meyer: Sdpp. anorgan. Halogenide.
1892. **2**, 7. R. P. Phookan: Verdampfungsgeschw. in verschiedenen Atmosphären (V. Meyer).
1893. **5**, 8. P. Jannasch u. K. Aschoff: Best. v. Brom in Salzsoolen.
1893. **5**, 69. R. D. Phookan: Verdampfungsgeschw. (V. Meyer).
1893. **5**, 283. P. Jannasch, J. Locke u. J. Lesinski: Thoriumverbb.
1894. **6**, 57. P. Jannasch u. J. Locke: Zusammensetz. d. Axinits.
1894. **6**, 72. P. Jannasch: Aufschluſs v. Silikaten unter Druck durch konz. Salzsäure.

Heidelberg. **Universitätslaboratorium.**

1894. **6**, 168. P. Jannasch u. J. Locke: Wasserbest. im Topas.
1894. **6**, 174. P. Jannasch u. J. Locke: Wasserbest. in hygroskopischen Substanzen.
1894. **6**, 303. P. Jannasch: Best. v. Schwefel u. Arsen in Sulfiden.
1894. **6**, 321. P. Jannasch u. J. Locke: Chem. Untersuchung d. Topases.
1894. **7**, 92. P. Jannasch u. J. Locke: Fluorfreier Humit.
1894. **7**, 154. P. Jannasch u. J. Locke: Analyse eines Apatits.
1894. **7**, 345. J. Locke: Thoriummetaoxyd (P. Jannasch).
1895. **8**, 302. P. Jannasch u. A. Röttgen: Metalltrenng. durch Wasserstoff-*per*-oxyd. X.
1895. **8**, 352. P. Jannasch u. P. Weingarten: Best. v. Ws. in Silikaten.
1895. **8**, 356. P. Jannasch u. P. Weingarten: Zusammensetz. d. Vesuvians.
1895. **8**, 364. P. Jannasch: Aufschluſs v. Silikaten m. Bleicarbonat.
1895. **9**, 194. P. Jannasch, Ed. Rose u. R. Niederhofheim: Metalltrenngg. in Brom-Kohlensäurestrom. V.
1895. **9**, 267. P. Jannasch u. A. Röttgen: Best. v. Fluor.
1895. **9**, 274. P. Jannasch u. F. Schmitt: Metalltrenng. im Chlorwasserstoffstrome. II.
1895. **10**, 398. P. Jannasch u. E. v. Cloedt: Metalltrenng. durch alkalisches Wasserstoff-*per*-oxyd.
1895. **10**, 405. P. Jannasch u. E. v. Cloedt: Trenng. d. Mangan v. Zink durch Wasserstoff-*per*-oxyd.
1895. **10**, 408. P. Jannasch u. H. Kammerer: Metalltrenng. durch alkal. Wasserstoff-*per*-oxyd. XIV.
1895. **11**, 37. P. Jannasch u. P. Weingarten: Best. d. Ws. in Silikaten.
1895. **11**, 40. P. Jannasch u. P. Weingarten: Zusammensetz. u. Konstit. d. Vesuvian u. Wiluit.
1896. **12**, 124. P. Jannasch u. H. Lehnert: Quantit. Metalltrenng. durch Wasserstoff-*per*-oxyd. XV.
1896. **12**, 129. P. Jannasch u. H. Lehnert: Best. v. Schwefel in Sulfiden. V.
1896. **12**, 132. P. Jannasch u. H. Lehnert: Trenng. d. Quecksilbers v. anderen Metallen durch Glühen d. Sulfide im Sauerstoffstrome.
1896. **12**, 134. P. Jannasch: Metalltrenng. durch Wasserstoff-*per*-oxyd.
1896. **12**, 148. P. Jannasch: Empfindliche Quecksilberjodidreakt.
1896. **12**, 208. P. Jannasch u. O. Heidenreich: Aufschluſs v. Silikaten m. Borsäure.
1896. **12**, 219. P. Jannasch: Verh. v. Mineralien d. Andalusitgruppe gegen Aufschlieſsungsmittel. I.
1896. **12**, 223. P. Jannasch: Überführung v. Sulfaten in Chloride.
1896. **12**, 358. P. Jannasch u. O. Heidenreich: Best. d. Schwefels in unorgan. Sulfiden. VI.
1896. **12**, 359. P. Jannasch: Trenng. d. Quecksilbers v. Antimon, Arsen, Kupfer durch Glühen im Sauerstoffstrome.
1896. **12**, 398. P. Jannasch u. S. Grosse: Trenng. d. Wismuts v. Metallen d. Eisen- u. Kupfergruppe.
1897. **15**, 66. P. Jannasch u. E. Kölitz: Trenng. d. Chlors v. Brom bei Gegenw. v. Acetaten, Sulfaten, Nitraten.
1897. **15**, 68. P. Jannasch u. E. Kölitz: Trenng. u. Best. d. Halogene in organ. Substanzen.
1903. **34**, 202. G. Bredig: Konstitutionsbestst. durch qualitat. Überführungsversuche.
1904. **42**, 341. G. Bredig u. F. Epstein: Geschw. d. chem. Selbsterhitzung (adiabatische Reaktionskinetik).
1905. **47**, 371. E. Ebler: Gasometrische Best. d. Kupfers m. Hydrazinsalzen.
1905. **47**, 377. E. Ebler: Gasometrische u. titrimetrische Best. d. Quecksilbers durch Hydrazinsalze u. d. gasometrische Best. d. Hydrazins durch Quecksilbersalze.
1906. **48**, 61. E. Ebler: Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung v. Schwefelwasserstoff.

Heidelberg. Privatlaboratorium v. Prof. M. Dittrich.

1905. **43**, 236. M. Dittrich u. R. Pohl: Best. v. Zirkonium neben Titan.
1905. **47**, 151. M. Dittrich: Chem.-geologische Untersuchungen über Absorptionserscheinungen.

Hoorn.

1892. **3**, 186. J. Mijers: Strukturformel d. Chlorkalks.

I

Ithaka. N. Y. Cornell University.

1893. **6**, 35. L. M. Dennis u. F. L. Kortright: Fällung v. Thorium durch Kaliumazid.
1894. **7**, 250. L. M. Dennis u. W. H. Magee: Cer.
1895. **9**, 339. L. M. Dennis: Krystallisiertes Aluminiumchlorid.
1896. **13**, 412. L. M. Dennis: Trenng. d. Thoriums v. seltenen Erden durch Kaliumazid.
1897. **16**, 19. L. M. Dennis: Entlader f. Funkenspektra v. Lösgg.
1898. **17**, 18. L. M. Dennis, C. H. Benedict u. A. C. Gill: Stickstoffwasserstoffsaure Salze. I.
1898. **19**, 179. L. M. Dennis u. C. G. Hopkins: Gasanalyt. Verbrennung v. Kohlenoxyd, Methan u. Wasserstoff.
1904. **40**, 68. L. M. Dennis u. A. W. Browne: Stickstoffwasserstoffsäure u. d. anorgan. Trinitride.

J

Jowa. Chemical Laboratory of University.

1900. **26**, 175. L. W. Andrews: Silbertitriermethode.
1903. **36**, 76. L. W. Andrews: Volumetrische Methode v. allgemeiner Anwendbarkeit.

K

Kairo. Chem. Laboratorium d. med. u. pharmaceut. Hochschule.

1898. **18**, 413. C. Kippenberger: Notiz über Calcium- u. Magnesium-*Hydro*-carbonat.

Kalmar (Schweden). Chem. Versuchsstation.

1906. **48**, 367. A. Atterberg: Die Borate d. Alkalimetalle u. d. Ammoniums.

Karlsruhe i. B. Techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.

1902. **29**, 1. C. Engler u. L. Wöhler: Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung.
1903. **34**, 194. A. v. Dieterich u. L. Wöhler: Vorlesungsversuch z. Demonstration d. Massenwirkung.
1904. **40**, 423. L. Wöhler: Die Oxyde d. Platins.
1905. **46**, 323. L. Wöhler u. J. König: Oxyde d. Palladiums.
1905. **47**, 353. L. Wöhler u. H. Kasarnowski: Dilute Färbung d. Alkali- u. Erdalkalihalogenide.
1906. **48**, 203. L. Wöhler u. J. König: Oxyde d. Palladiums.
1906. **49**, 122. W. Wild: Best. v. Cyanaten neben Cyaniden.

Karlsruhe i. B. Techn. Hochschule. Chem.-techn. Institut.

1897. **16**, 198. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. I.
1897. **16**, 329. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. II.
1898. **16**, 438. F. Haber: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. III.
1898. **18**, 37. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolytische Wasserstoffperoxydbildg.
1903. **34**, 286. M. Sack: Entstehung u. Bedeutung v. Natriumlegg. b. d. kathodischen Polarisation (F. Haber).

Karlsruhe i. B. Techn. Hochschule. Chem.-techn. Institut.
1903. **35**, 249. M. Sack: Bibliographie d. Metallegg.
1904. **38**, 5. F. Haber u. F. Richardt: Wassergasgleichgew. i. d. Bunsenflamme u. d. chem. Best. v. Flammentempp.
1904. **38**, 65. F. Richardt: Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht (H. Bunte).
1904. **38**, 377. F. Haber u. G. van Oordt: Berylliumverbb.
1904. **40**, 465. F. Haber u. G. van Oordt: Berylliumverbb. II. Darst. reinen Berylliumhydroxyds.
1904. **41**, 407. F. Haber u. St. Tolloczko: Redukt. gebundener fester Kohlensäure zu Kohlenstoff u. elektrochem. Veränderungen bei festen Stoffen.
1905. **43**, 111. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.
1905. **44**, 341. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.
1905. **47**, 42. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.

Karlsruhe i. B. Mineralogisches Institut d. Techn. Hochschule.
1895. **8**, 348. R. Brauns: Einw. v. Chlorwasserstoff auf Serpentin.

Kasan. Universitätslaboratorium.
1895. **11**, 264. F. Flawitzky: Eine Funktion, die d. Periodizität d. Elemm. entspricht.
1895. **12**, 39. D. A. Goldhammer: Analyt. Darst. d. period. Gesetzes.
1896. **12**, 182. F. Flawitzky: Atombewegung u. Entstehung d. Elemm.

Kiel. Laboratorium f. internat. Meeresforschung. Hydrographische Abteilung.
1904. **38**, 117. E. Ruppin: Best. d. im Meerwasser gelösten Gase.
1906. **49**, 190. E. Ruppin: Best. d. elektr. Leitfähigkeit d. Meerwassers.

Kiew. Chem. Laboratorium d. Polytechnikums.
1902. **31**, 127. W. Plotnikow: Verbb. v. Aluminiumbromid m. Brom u. Schwefelkohlenstoff (M. Konowalow).
1904. **38**, 132. W. Plotnikow: Verb. v. Aluminiumbromid m. Brom, Äthylbromid u. Schwefelkohlenstoff.

Kopenhagen. Laboratorium d. Kgl. landwirtschaftl. Hochschule.
1893. **4**, 227. O. T. Christensen: Reaktt. m. fl. Ammoniak.
1900. **24**, 203. O. T. Christensen: Manganverbb. I.
1901. **27**, 321. O. T. Christensen: Manganverbb. II. Manganiacetat u. Alaune d. Mangans.

Kopenhagen. Laboratorium d. pharmaceut. Lehranstalt.
1896. **13**, 36. D. Schou: Doppelsalz v. *2*-Ammin-*2*-Chlorplatin (Pt^{II}).
1897. **14**, 297. A. Christensen: Reaktt. zwischen Herapathit u. Bariumcarbonat.

Kopenhagen. Laboratorium d. Polytechn. Lehranstalt.
1892. **2**, 279. S. M. Jörgensen: Kobalt-, Chrom- u. Rhodiumbasen. IV.
1893. **5**, 1. J. Petersen: Best. v. Hydrazin.
1893. **5**, 147. S. M. Jörgensen: Konstit. v. Metallamminen. V.
1893. **5**, 354. S. P. L. Sörensen: Kritische Präparatenstudien (S. M. Jörgensen).
1894. **7**, 33. S. P. L. Sörensen: Darst. v. Ammoniumnitrit.
1894. **7**, 289. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltammine. VI.
1895. **11**, 1. S. P. L. Sörensen: Kritische Präparatenstudien. III.
1895. **11**, 305. S. P. L. Sörensen: Kritische Präparatenstudien. IV. Strontiumverbb.
1895. **11**, 416. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltammine.
1896. **13**, 172. S. M. Jörgensen: Kobaltammine. VIII.
1897. **14**, 404. S. M. Jörgensen: Kobaltammine. IX.
1897. **16**, 184. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltbasen. X.
1898. **17**, 455. S. M. Jörgensen: Darst. d. Kobaltammine (Co^{III}).
1898. **19**, 78. S. M. Jörgensen: Darst. v. Kobaltamminen (Co^{III}). Nachtrag.
1898. **19**, 109. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobalt-, Chrom- u. Rhodiumbasen. XI.

Kopenhagen. Laboratorium d. Polytechn. Lehranstalt.

1898. **19**, 318. P. Bergsöe: Platin-Barium-*4*-cyanid (Pt^{II}) (S. M. Jörgensen).
1900. **24**, 153. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Platinbasen. II.
1900. **25**, 353. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Platinbasen. III.
1903. **34**, 82. S. M. Jörgensen: Reines Rhodium.
1906. **48**, 374. S. M. Jörgensen: Platinammine. IV.
1906. **48**, 441. S. M. Jörgensen u. S. P. L. Sörensen: Isomere *4*-Amminplatinplatin-*4*-chloride (Pt^{II}).

Kopenhagen. Universitätslaboratorium.

1895. **9**, 190. J. Thomsen: Syst. d. Elemm.
1895. **9**, 283. J. Thomsen: Gruppierung d. inaktiven Elemm.
1895. **10**, 155. J. Thomsen: Ionenfarbe als Funktion d. Atomgeww.
1895. **11**, 14. J. Thomsen: Atomgewichtsverhältnis v. Wasserstoff u. Sauerstoff.
1895. **12**, 1. J. Thomsen: Dichte v. Wasserstoff u. Sauerstoff.
1897. **15**, 447. J. Thomsen: Atomgewichtsbest. d. Aluminiums.
1898. **16**, 424. A. Kirschner: *Hypo*-salpetrige Säure.
1899. **20**, 235. M. C. Harding: Reakt. v. Antimon-*3*-oxyd in alkal. Lösg.
1903. **34**, 187. J. Thomsen: Meth. z. Darst. d. bisher hypothetischen Kohlenmonosulfids.
1903. **35**, 347. M. E. Heiberg: Quantitative elektrolyt. Thalliumbest. als Oxyd durch anodische Ausfällung.
1903. **37**, 80. M. E. Heiberg: Quantitative elektrolyt. Thalliumbest. durch anodische Ausfällung. (Nachtrag z. **35**, 347.)
1904. **38**, 342. E. Petersen: Einige Cyanverbb. v. Vanadium.
1904. **40**, 185. J. Thomsen: Die Verbrennungswärme organ. Verbb.
1905. **44**, 237. M. Bose: Zersetzungsvorgänge an d. Anode bei einigen Thallium-, Wismut- u. Silbersalzen.

Kopenhagen. Stein's analytisches Laboratorium.

1899. **19**, 18. G. Jörgensen: Einige jodometrische Untersuchungen.
1900. **24**, 183. G. Jörgensen: Jodometrische Untersuchungen.
1901. **28**, 140. G. Jörgensen: Verh. salzsaurer Metazinnsäurelösgg. gegen Schwefelwasserstoff.

Kopenhagen.

1903. **37**, 158. J. N. Brönstedt: Berechnung d. elektromotorischen Kraft zweier gegeneinander geschalteter Elemm. d. Kalomelelementtypus.

Krakau. II. chem. Laboratorium der Jagiell. Universität.

1901. **28**, 314. L. Bruner u. St. Tolloczko: Auflösungsgeschw. fest. Körper.
1903. **35**, 23. L. Bruner u. St. Tolloczko: Auflösungsgeschw. fest. Körper.
1903. **37**, 455. L. Bruner u. St. Tolloczko: Lösl. d. Arseniks u. d. Molekularzustand seiner Lösg.

L

Leeds. The Yorkshire College.

1900. **26**, 94. H. M. Dawson u. J. Mc. Crae: Elektroaffinität d. Metalle.
1903. **35**, 11. J. Mc Crae u. W. E. Wilson: Verteilung v. Schwefeldioxyd zwischen Ws. u. Chloroform.

Leiden. Anorgan. chem. Laboratorium d. Universität.

1893. **5**, 466. J. M. van Bemmelen: Hydrogel u. krystallinisches Hydrat d. Kupferoxyds.
1896. **13**, 233. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. Das Ws. in Kieselsäuregel.
1897. **15**, 84. J. M. van Bemmelen: Calciumfluoridgehalt eines fossilen Elephantenknochens.
1897. **15**, 90. J. M. van Bemmelen u. E. A. Klobbie: Absorption durch fossile Knochen.

Leipzig. Universität, Physik.-chem. Institut.
1906. **48**, 217. W. Bray: Reaktt. d. Chlordioxyds u. d. chlorigen Säure.
1906. **48**, 393. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp. II. Die allotropen Formen d. Selens.
1906. **50**, 446. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp. III.

Leipzig. Privatlaboratorium v. Marpmann.
1893. **5**, 374. V. v. Klecki: Kolorimetrie v. Vanadium neben Eisen.
1893. **5**, 381. V. v. Klecki: Trenng. d. Vanadinsäure v. Chromsäure (K. Schmidt-Dorpat).

Leeland Stanford University (California).
1905. **46**, 1. E. H. Franklin: Reaktt. in fl. Ammoniak.
1906. **50**, 226. A. J. Cox: Die Chromate v. Quecksilber, Wismut u. Blei.

Leverkusen. Fabriklaboratorium.
1900. **24**, 220. F. Quinke: Elektrolyse geschm. Salze.

Lichterfelde.
1892. **1**, 335. C. Rammelsberg: Beurteilung v. Mineralanalysen.

Lichterfelde s. auch **Berlin-Lichterfelde.**

London. Chemical Laboratory St. Thomas Hospital.
1902. **31**, 368. H. P. Stevens: Metathoriumoxychlorid.

London. East London Technical College.
1903. **35**, 11. J. Mc Crae u. W. E. Wilson: Verteilung v. Schwefel-2-oxyd zwischen Ws. u. Chloroform.

London. Laboratory of University College.
1895. **10**, 178. L. Mond, W. Ramsay u. J. Shields: Occlusion v. Sauerstoff u. Wasserstoff durch Platinschwarz.
1897. **16**, 325. L. Mond, W. Ramsay u. J. Shields: Occlusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff durch Palladium.
1901. **27**, 41. H. P. Stevens: Metathorsäure u. Metathoroxychlorid.

London. Privat.
1895. **11**, 6. W. Crookes: Spektrum d. Heliums.
1898. **18**, 72. W. Crookes: Stellung d. Argon, Helium, Krypton im Syst. d. Elemm.

London.
1900. **25**, 112. W. Reinders: Legg. v. Antimon u. Zinn (W. Roberts-Austen).

London. South Kensington. Royal College of science.
1892. **1**, 5. T. E. Thorpe u. A. E. Tutton: Phosphoroxysulfid.
1892. **1**, 318. T. E. Thorpe: Vorlesungsversuch über Kohlenstaubexplosionen.
1892. **3**, 63. T. E. Thorpe u. W. Kirman: Fluorsulfosäure.

Luleå (Schweden). Landwirtschaftl. Versuchsstation.
1902. **29**, 95. P. Hellström: Entstehung d. Elemm.

Lund. Universitätslaboratorium.
1892. **1**, 10. C. W. Blomstrand: Doppelsäuren d. siebenatomigen Jods.
1892. **1**, 68. O. Carlgren u. P. T. Cleve: Ammoniakalische Platinverbb.
1895. **11**, 404. J. M. Lovén: Gleichgew. v. ammoniakal. Magnesiumsalzlösgg.
1896. **14**, 66. J. R. Rydberg: Studien über d. Atomgewichtszahlen.
1906. **50**, 439. L. Ramberg: Platinsalze schwefelhaltiger organischer Säuren.

Lüttich. Universität. Institut de chimie génerale.
1892. **1**, 240. W. Spring: Gaszustand d. Metalle unter ihrem Smp.
1892. **2**, 195. W. Spring u. M. Lucion: Entwässerung v. Kupferhydroxyd.
1894. **6**, 176. W. Spring: Prioritätseinwendung gegen M. C. Lea.
1894. **6**, 255. H. Arctowski: Eigenschaft d. Kohlenstoff-*2*-sulfid (W. Spring).
1894. **6**, 260. H. Arctowski: Lösl. v. Quecksilberhalogeniden in Kohlenstoff-*2*-sulfid (W. Spring).
1894. **6**, 377. H. Arctowski: Künstl. Darst. v. Hämatit.
1894. **6**, 392. H. Arctowski: Lösl. v. Jod i. Kohlenstoff-*2*-sulfid (W. Spring).
1894. **7**, 161. A. Gurcman: Elektrolyse v. Nitrosylschwefelsäure (W. Spring).

Lüttich. Universität. Institut de chimie générale.

1894. **7**, 167. H. Arctowski: Dampfspanng. v. Quecksilberchlorid.
1894. **7**, 371. W. Spring: Umwdlg. v. rotem u. schwarzem Quecksilbersulfid.
1894. **8**, 213. H. Arctowski: Umsetzungen gasförmiger Körper.
1895. **8**, 314. H. Arctowski: Verh. v. Kohlenstoff-*2*-sulfid in d. Hitze.
1895. **8**, 424. W. Spring: Wasserstoff-*per*-oxyd.
1895. **9**, 29. H. Arctowski: Flüchtigkeit v. Chrom-*3*-oxyd (Cr^{VI}).
1895. **9**, 178. H. Arctowski: Hydrolyse v. Quecksilberchlorid (Hg^{II}).
1895. **9**, 205. W. Spring: Spezifische Wärme d. Wasserstoff-*per*-oxyd.
1895. **10**, 25. H. Arctowski: Krystallisation d. Broms.
1895. **10**, 27. H. Arctowski: Krystallographie v. Quecksilberchlorid (Hg^{II}).
1895. **10**, 161. W. Spring: Zersetzungsbedingungen d. Wasserstoff-*per*-oxyd.
1895. **10**, 185. W. Spring: Hydrat d. Arsensulfids (As^{III}).
1895. **11**, 160. W. Spring: Langandauernder Druck, Einw. auf Kreide.
1895. **11**, 272. H. Arctowski: Lösl. bei Erstarrungspp. d. Lösungsmittel.
1896. **12**, 225. H. Arctowski: Flüchtigkeit d. roten Phosphors.
1896. **12**, 251. W. Spring: Farbe d. Alkohole verglichen m. d. d. Wassers.
1896. **12**, 353. H. Arctowski: Künstliche Dendrite.
1896. **12**, 413. H. Arctowski: Lösl. v. festen Stoffen in Gasen.
1896. **12**, 417. H. Arctowski: Verdampfungsgeschw. v. Quecksilberhalogeniden.
1896. **12**, 427. H. Arctowski: Dampfspanng. v. Jod.
1896. **13**, 19. W. Spring: Durchsichtigkeit d. Lösgg. gefärbter Salze.
1896. **13**, 29. W. Spring u. L. Romanoff: Lösl. v. Blei u. Wismut in Zink.
1901. **27**, 308. W. Spring: Spezifisches Gew. d. Kupferjodürs.

Lüttich. Universität. Institut de chimie analytique.

1900. **26**, 123. L. L. de Koninck: Best. d. Eisenoxyds (Fe^{II}) in Silikaten.
1901. **28**, 175. L. L. de Koninck: Rhodankalium als Indicator bei d. Redukt. v. Eisenoxyd- zu Eisenoxydulverbb.

M

Manchester. Fabriklaboratorium.

1893. **5**, 88. L. Marchlewski: Existenz v. salpetriger Säure in wässr. Lösg.
1893. **5**, 288. B. Liljensztern u. L. Marchlewski: Zersetz. d. salpetrigen Säure in Lösg. v. Salpetersäure.

Marburg a. L. Universität. Chem. Institut.

1895. **11**, 165. F. W. Küster: Reakt. zwischen Eisensalzen (Fe^{III}) u. Jodiden.
1896. **12**, 261. F. W. Küster: Löslichkeitsverhältnisse v. Bariumsulfat.
1896. **13**, 127. F. W. Küster: Studien über Titration carbonathaltiger Alkalilaugen.

Marburg a. L. Universität. Physikalisches Institut.

1903. **37**, 75. F. Richarz: Historisches über d. elektrolytische Entstehung v. Wasserstoffperoxyd.

Marburg.

1900. **23**, 393. R. Rathke: Nachruf für R. W. Bunsen.

Moskau. Medizin.-chem. Laboratorium.

1893. **5**, 126. W. Gulewitsch: Verarbeitung v. Osmiumrückständen.

Moskau. Techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.

1905. **46**, 144. L. Tschugaeff: Komplexe Verb. d. α-Dioxime.

Moskau. Universität. Laboratorium für anorgan. Chemie.

1895. **12**, 16. M. Sobolew: Physik. Eigenschaft d. Wolframsäurephosphorsäure.
1897. **14**, 355. A. Sabanejeff: Nichtexistenz d. kolloidalen Wolframsäure.
1898. **17**, 480. A. Sabanejeff: Strukturisomerie bei anorgan. Verbb.
1899. **20**, 21. A. Sabanejeff: Anorgan. Hydraziniumsalze u. Darst. d. Stickstoffwasserstoffsäure.

München. Chem. Laboratorium d. Kgl. Akademie d. Wissenschaften.

1892. **1**, 114. G. u. H. Krüss: Quantitative Spektralanalyse.
1892. **1**, 211. H. Moraht: Maſsanalyse v. Eisenoxydsalzen (Fe^{III}).
1892. **1**, 217. M. Frenkel: Palladiumverbb. (G. Krüss).
1892. **1**, 277. E. Thiele: Dampfdichte v. Jod (G. Krüss).
1892. **1**, 353. F. W. Schmidt: Verflüchtigung d. Arsens als Arsenwasserstoff.
1892. **1**, 399. G. Krüss u. H. Moraht: Reakt. zwischen Ferrisalzen u. Rhodaniden.
1892. **2**, 221. H. Remmler: Atomgew. d. Kobalts (G. Krüss).
1892. **2**, 235. G. Krüss u. F. W. Schmidt: Atomgewichtsbest. v. Nickel.
1892. **3**, 44. G. Krüss: Untersuchung d. Gadoliniterden u. ihre Äquivalentgewichtsbest. durch Überführung v. Oxyd in Sulfat.
1892. **3**, 60. G. Krüss: Elektrolyse v. seltenen Erden in Lösg.
1892. **3**, 89. K. Hofmann u. G. Krüss: Einw. v. Kohle auf Lösgg. v. seltenen Erden.
1892. **3**, 92. G. Krüss u. A. Loose: Verh. d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat.
1892. **3**, 108. G. Krüss: Verh. d. Gadoliniterden gegen Anilin u. Aniliniumchlorid.
1892. **3**, 153. H. Moraht u. C. Wischin: Zur Kenntnis d. Osmiums.
1892. **3**, 264. G. Krüss: Sulfosalze d. Vanadiums.
1893. **3**, 353. G. Krüss: Erbinerde.
1893. **3**, 407. K. Hofmann u. G. Krüss: Über Holminerde.
1893. **3**, 421. G. Krüss u. F. W. Schmidt: Einw. v. Chlor u. Brom auf Gold.
1893. **4**, 27. K. Hofmann u. G. Krüss: Terbinerden.
1893. **4**, 111. A. K. Reischle: Best. v. Borsäure (G. Krüss).
1893. **4**, 161. G. Krüss u. A. Loose: Annähernde Äquivalentgewichtsbest. d. seltenen Erden durch Titration.
1893. **4**, 166. A. Reischle: Alkaliborate (G. Krüss).
1893. **4**, 247. P. Petrenko-Kritschenko: Palladiumsulfide (G. Krüss).
1893. **5**, 75. G. Krüss u. C. Volk: Thoriumsulfide.
1894. **6**, 49. G. Krüss: Thoriumsulfide.
1894. **6**, 161. C. Volk: Thoriumphosphat u. -vanadinat (G. Krüss).
1894. **7**, 52. G. Krüss u. E. Thiele: Lösungszustand u. Färbungen v. Jodlösgg.
1894. **7**, 158. P. E. Browning: Jodometrie d. Vanadinsäure (G. Krüss).
1895. **8**, 318. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisennitrosoverbb.
1895. **8**, 452. G. Krüss u. O. Unger: Schwermetallsalze d. *2* Chromsäure.
1895. **9**, 295. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisennitrosoverbb.
1895. **10**, 117. A. Clever u. W. Muthmann: Selenoarsensaure Salze.
1895. **10**, 259. K. A. Hofmann: Doppelsalz v. Kaliumcyanid u. Kaliumnitrit.
1895. **10**, 262. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. I.
1895. **11**, 31. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. II.
1895. **11**, 268. F. Mawrow u. W. Muthmann: Best. u. Trenng. d. Kupfers.
1895. **11**, 278. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. III.
1895. **11**, 288. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisenphenyl-*2*-nitrososulfid.
1895. **11**, 379. O. F. Wiede u. K. A. Hofmann: Neue Klasse v. Metallamminverbb.
1896. **12**, 55. K. A. Hofmann: *Per*-Molybdänsulfosäure.
1896. **12**, 146. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. IV.
1896. **12**, 277. K. v. d. Heide u. K. A. Hofmann: Verbb. v. Molybdänoxyden u. -sulfiden m. Ammoniak u. Kaliumcyanid.
1896. **13**, 191. W. Muthmann u. A. Clever: Selenophosphite.
1896. **13**, 200. W. Muthmann u. A. Clever: Stickstoff-*5*-sulfid.
1896. **13**, 209. W. Muthmann u. F. Mawrow: Quant. Best. d. Wismuts.
1897. **14**, 263. K. A. Hofmann: Neue Metallammoniakverbb. II.
1897. **14**, 282. K. A. Hofmann: Eisenalkalisulfite (Fe^{III}).
1897. **14**, 293. K. A. Hofmann u. W. O. Rabe: Reakt. v. Metallmerkaptiden m. Jodalkylen.
1897. **14**, 361. G. Krüss (Nachlaſs, bearb. v. W. Palmaer): Chemie d. Thoriums.

München. Chem. Laboratorium d. Kgl. Akademie d. Wissenschaften.

1897. **14**, 482. W. Muthmann u. E. Schröder: Trenng. d. Tellurs v. Antimon.
1897. **15**, 75. K. A. Hofmann: Hydroxylammoniumuranate.
1897. **15**, 204. K. A. Hofmann u. F. Küspert: Metallsalzverbb. v. Kohlenwasserstoffen.
1898. **16**, 377. K. A. Hofmann u. S. Reinsch: *4*-Amminkobaltsalze (Co^{III}).
1898. **16**, 450. W. Muthmann u. H. Röhlig: Löslichkeitslin. d. Cersulfates (Ce^{III}).
1898. **16**, 463. K. A. Hofmann u. C. Kohlschütter: Anorgan. Hydroxylamminverbb.
1898. **17**, 26. K. A. Hofmann u. W. O. Rabe: Einw. v. Halogenalkyl a. Merkaptide.
1898. **17**, 73. W. Muthmann u. W. Nagel: *Per*-Molybdänate.
1900. **23**, 126. K. A. Hofmann u. C. E. Marburg: Stickstoffquecksilberverbb.
1901. **28**, 210. L. Vanino u. O. Hauser: Einw. v. Mannit auf Wismutnitrat.
1901. **28**, 219. L. Vanino u. O. Hauser: Doppelsalze d. Wismutrhodanids m. Rhodankalium.
1904. **39**, 381. O. Hauser u. L. Vanino: Wismuttetroxyd.
1905. **43**, 326. E. Böhm: Fluoride d. Schwermetalle (K. Hofmann).

München. Techn. Hochschule. Laboratorium f. anorgan. Chemie.

1902. **29**, 22. A. Gutbier: Tellursäure.
1902. **29**, 305. E. Baur: Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette.
1902. **30**, 251. E. Baur: Cerperoxyd.
1903. **34**, 393. K. Daniel u. H. Leberle: Quantitative Best. d. Eisens neben Zirkonium nach Rivot.
1903. **37**, 475. K. Daniel: Die quantitative Best. d. Eisens neben Zirkonium nach Rivot. Erklärung an Herrn A. Gutbier.
1904. **38**, 257. K. Daniel: Die quantitative Best. d. Fluors in d. Fluoriden.

München. Universität. Laboratorium f. angewandte Chemie.

1896. **14**, 42. R. F. Weinland u. O. Rumpf: Sulfoxyarsenate.
1897. **15**, 42. R. F. Weinland u. K. Sommer: Sulfomolybdänsäuresulfoarsenate.
1898. **17**, 409. R. F. Weinland u. A. Gutmann: Redukt. v. Thiosulfaten z. Sulfiten in alkal. Lösg.
1899. **20**, 30. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Fluorjodate.
1899. **20**, 40. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Fluormanganite (Mn^{IV}).
1899. **20**, 46. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Einw. v. Fluorwasserstoff auf Wismutsäure.
1899. **21**, 43. R. F. Weinland u. J. Alfa: Fluorphosphate, -sulfate, -selenate, tellurate u. *2*thionate.
1899. **22**, 256. R. F. Weinland u. O. Köppen: Fluorjodate u. Fluor-*per*-jodate.
1899. **22**, 266. R. F. Weinland u. O. Köppen: Eisen- u. Aluminiumdoppelfluoride.
1901. **26**, 322. R. F. Weinland u. P. Lehmann: Einw. v. Alkalien auf *2*-Arsen-*5*-sulfid.
1901. **28**, 45. R. F. Weinland u. H. Prause: Komplexsalze d. Tellursäure.
1902. **30**, 134. R. F. Weinland u. Fr. Schlegelmilch: Doppelsalze d. Jodtrichlorids m. Chloriden zweiwertiger Metalle.

München. Universität, Mineralog. Institut.

1893. **4**, 303. W. Muthmann: Roter Phosphor.
1893. **5**, 383. L. Staudenmaier: Alkaliorthophosphate (W. Muthmann).
1895. **10**, 189. L. Staudenmaier: Über Tellur (W. Muthmann).
1896. **12**, 375. E. Weinschenk: Dilute Färbung d. Mineralien.
1902. **31**, 154. W. O. Rabe: Lösl. analoger Salze.
1903. **37**, 88. W. O. Rabe u. H. Steinmetz: Oxalate d. dreiwertigen Thalliums.
1906. **48**, 327. O. Rabe: Thalliumoxyde. I.
1906. **50**, 158. O. Rabe: Thalliumoxyde. II.

München. **Universität, Pharmaceut. Institut.**

1894. **6**, 177. K. Kippenberger: Krystall. neutrales Magnesiumcarbonat.

Münster i. W. **Universität (Akademie), Physikal. Institut.**

1899. **21**, 89. W. Hittorf: Notwendigkeit v. Laboratorien u. Lehrstühlen für anorgan. Chemie (Vortrag).
1904. **41**, 43. H. Grossmann u. H. Krämer: Komplexe Molybdän- u. Wolframverbb. m. organ. Säuren.

Münster i. W. **Universität, Chem. Institut.**

1903. **33**, 149. H. Grossmann: Einw. v. Cadmiumhydroxyd auf Ammoniumsalze.
1903. **37**, 407. H. Grossmann: Rhodanocyanide d. Kupfers.
1903. **37**, 411. H. Grossmann: Halogenrhodanide u. d. Beziehungen d. Rhodanions z. d. Halogenionen u. d. Cyanion.
1905. **43**, 94. H. Grossmann u. P. von der Forst: Doppelcyanide d. Kupfers.
1905. **46**, 361. H. Grossmann u. F. Hünseler: Verbb. d. Metallrhodanide m. organischen Basen.
1906. **48**, 201. A. Thiel: Flüchtigkeit d. Indiumoxyds.

N

Neapel. **Universitätslaboratorium.**

1892. **2**, 25. F. Mauro: Kupfer u. Zinkmolybdänoxyfluoride.

New-Haven. Conn. **Kent Chemical Laboratory of Yale College.**

1893. **4**, 178. F. A. Gooch u. P. E. Browning: Best. v. Jod in Halogensalzen.
1894. **6**, 268. F. A. Gooch u. B. Hodge: Nachw. v. Arsen neben Antimon u. Zinn.
1894. **7**, 13. F. A. Gooch u. D. A. Kreider: Nachw. v. *Per*-Chloraten neben Chloriden, Chloraten u. Nitraten.
1894. **7**, 17. F. A. Gooch u. D. A. Kreider: Darst. v. Chlor für Laboratoriumszwecke.
1894. **7**, 123. F. A. Gooch u. J. K. Phelps: Redukt. v. Arsensäure durch Salzsäure u. Bromkalium.
1894. **7**, 127. F. A. Gooch u. H. P. Moseley: Nachw. v. Arsen im Kupfer.
1894. **7**, 132. F. A. Gooch u. J. Howland: Jodometrie d. Tellursäure.
1895. **9**, 342. D. A. Kreider: Best. v. Kalium als *Per*-Chlorat (F. A. Gooch).
1895. **9**, 349. F. A. Gooch u. Ch. Fairbanks: Best. d. Halogene in d. gemischten Silbersalzen.
1895. **9**, 356. F. A. Gooch u. J. K. Phelps: Gewichtsanalytische Best. v. Kohlen-*2*-oxyd.
1895. **9**, 360. F. A. Gooch u. C. F. Clemons: Best. v. Selen-*2*-oxyd m. Kalium-*per*-manganat.
1895. **10**, 248. F. A. Gooch u. G. W. Reynolds: Redukt. v. Selenig- u. Selensäure durch Jodwasserstoffsäure.
1895. **10**, 253. F. A. Gooch u. P. S. Evans: Redukt. v. Selensäure durch Salzsäure.
1895. **10**, 256. F. A. Gooch u. W. S. Scoville: Redukt. v. Selensäure durch Bromwasserstoff.
1895. **10**, 277. D. A. Kreider: Analyse v. *Per*-Chloraten (F. A. Gooch).
1895. **11**, 249. F. A. Gooch u. A. W. Peirce: Jodometrische Best. v. Selenigsäure u. Selensäure.
1896. **12**, 118. F. A. Gooch u. A. W. Peirce: Trenng. d. Selens v. Tellur.
1896. **12**, 409. A. W. Peirce: Gewichtsanalyt. Best. v. Selen (F. A. Gooch).
1896. **12**, 431. J. K. Phelps: Jodometrie v. Kohlen-*2*-oxyd (F. A. Gooch).
1896. **13**, 101. F. A. Gooch u. Ch. Fairbanks: Jodometrie v. Molybdänsäure.
1896. **13**, 110. Ph. E. Browning u. L. C. Jones: Best. d. Cadmiums als Oxyd.
1896. **13**, 113. Ph. E. Browning: Jodometrische Best. d. Vanadinsäure.

New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.

1896. **13**, 117. Ch. Fairbanks: Jodometr. Best. d. Phosphors (F. A. Gooch).
1896. **13**, 121. A. W. Peirce: Existenz d. Selen-*1*-oxydes (F. A. Gooch).
1896. **13**, 161. D. A. Kreider u. J. E. Breckenridge: Trenng. v. Kalium u. Natrium.
1896. **13**, 169. F. A. Gooch u. W. C. Morgan: Best. d. Tellurs als Jodid.
1896. **13**, 418. D. A. Kreider: Best. v. Sauerstoff.
1896. **13**, 427. Ph. E. Browning u. R. J. Goodmann, Best. d. Vanadinsäure neben Molybdän- oder Wolframsäure.
1896. **13**, 435. F. A. Gooch u. F. S. Havens: Trenng. d. Aluminiums v. Eisen.
1897. **14**, 317. F. A. Gooch: Jodometrie d. Molybdäns.
1897. **14**, 428. F. A. Gooch u. C. F. Walker: Best. v. Jodiden m. Jodsäure.
1897. **16**, 15. Fr. S. Havens: Trenng. v. Aluminium u. Beryllium (F. A. Gooch).
1897. **16**, 85. J. K. Phelps: Verbrennung organ. Substanzen auf nassem Wege (F. A. Gooch).
1897. **16**, 99. F. C. Walker: Titration v. Natriumthiosulfat m. Jodsäure (F. A. Gooch).
1898. **17**, 253. F. A. Gooch u. M. Austin: Fällung v. Mangan durch Chlorsäure.
1898. **17**, 264. F. A. Gooch u. M. Austin: Best. d. Mangans als Sulfat u. Oxyd.
1898. **17**, 272. M. Austin: Best. d. Mangans als Carbonat (F. A. Gooch).
1898. **18**, 66. L. C. Jones: Einw. v. Kohlen-*2*-oxyd auf lösliche Borate (F. A. Gooch).
1898. **18**, 147. F. S. Havens: Trenng. v. Aluminium durch Chlorwasserstoffsäure (F. A. Gooch).
1898. **18**, 312. F. A. Gooch u. J. T. Norton: Jodometrische Best. d. Molybdänsäure.
1898. **18**, 339. F. A. Gooch u. M. Austin: Best. d. Mangans als Pyrophosphat.
1898. **18**, 371. Ph. E. Browning u. E. Howe: Nachw. v. Sulfiden, Sulfaten, *Hypo*-Sulfiten, Sulfiten nebeneinander.
1898. **18**, 378. F. St. Havens: Trenng. v. Kobalt u. Nickel durch Chlorwasserstoffsäure (F. A. Gooch).
1898. **19**, 194. C. F. Walker u. D. H. Gillespie: Jodometrie v. Alkalien u. Säuren.
1898. **19**, 417. F. A. Gooch u. L. C. Jones: Best. d. Borsäure.
1899. **20**, 121. F. A. Gooch u. M. Austin: Zusammensetz. d. Magnesiumammoniumphosphats in d. Analyse.
1899, **20**, 212. L. C. Jones: Titration v. Borsäure.
1899. **20**, 221. J. T. Norton jr.: Jodometrische Best. v. Selen-*2*-oxyd (F. A. Gooch).
1899. **21**, 21. F. A. Gooch u. F. S. Havens: Trenng. d. Oxyde d. Eisens u. Aluminiums.
1899. **21**, 169. L. C. Jones: Jodometrische Best. d. Borsäure.
1899. **21**, 177. J. T. Norton jr.: Jodometrie v. Eisenoxyd (Fe^{III}) (F. A. Gooch).
1899. **21**, 185. F. A. Gooch u. C. A. Peters: Titration v. Oxalsäure durch Permanganat in Gegenw. v. Salzsäure.
1899. **21**, 389. F. S. Havens u. A. F. Way: Trenng. d. Eisens v. Chrom, Zirkonium, Beryllium.
1899. **21**, 405. F. A. Gooch u. C. A. Peters: Best. v. telluriger Säure bei Gegenw. v. Halogeniden.
1899. **22**, 168. F. A. Gooch u. M. Austin: Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats.
1899. **22**, 200. F. A. Gooch u. F. H. Morley: Jodometrie d. Goldes.
1899. **22**, 207. M. Austin: Ammoniumdoppelphosphate v. Beryllium, Zink u. Cadmium.
1899. **22**, 235. F. A. Gooch u. De F. Baldwin: Einw. v. Acetylen auf Kupferoxyde.
1899. **22**, 297. Ph. E. Browning: Titrimetrische Best. d. Cers.
1899. **22**, 380. Ph. H. Browning u. G. E. Hutchins: Best. d. Thalliums als Chromat.

New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.

1899. **23**, 146. M. Austin: Zusammensetz. d. Magnesiumammoniumarsenats (F. A. Gooch).
1899. **23**, 155. Ph. E. Browning: Best. d. Thalliums als Sulfat oder Hydrosulfat.
1900. **24**, 402. C. A. Peters: Best. v. Quecksilber als Quecksilberoxalat (Hg[I]) F. A. Gooch).
1900. **24**, 411. J. T. Norton jr.: Titration v. Quecksilber m. Natriumhyposulfit (F. A. Gooch).
1900. **25**, 227. F. A. Gooch u. J. C. Morris: Jodometrische Best. v. Arsensäure.
1900. **25**, 323. Ph. E. Browning u. J. B. Hartwell: Trenng. v. Nickel u. Kobalt.
1900. **26**, 111. C. A. Peters: Titrimetrische Best. u. Trenng. d. Kupfers als Oxalat (F. A. Gooch).
1900. **26**, 230. R. G. van Name: Sulfocyanide d. Kupfers u. Silbers in d. Gewichtsanalyse (F. A. Gooch).
1901. **28**. 223. J. T. Norton jr.: Einw. v. Natriumthiosulfat auf Metallsalzlösgg. bei hohen Tempp. u. Drucken.
1902. **29**, 140. P. E. Browning: Best. v. Cäsium, Rubidium, Kalium u. Natrium.
1902. **29**, 145. C. A. Peters: Best. v. Calcium, Strontium u. Barium.
1902. **29**, 326. C. A. Peters u. S. E. Moody: Best. d. Persulfate.
1902. **29**, 358. F. A. Gooch u. O. S. Pulman jr.: Best. d. Molybdänsäure.
1902. **30**, 122. R. G. van Name: Einfluſs v. Salzsäure bei d. Fällung v. Cuprosulfocyanid.
1902. **31**, 92. R. G. van Name: Best. d. Kupfers in Gegenw. v. Wismut, Antimon, Zinn u. Arsen (F. A. Gooch).
1902. **31**, 100. F. E. Hale: Anfangswirkung v. Jod u. anderen Oxydationsmitteln bei d. Hydrolyse v. Stärke u. Dextrinen (F. A. Gooch).
1902. **32**, 164. L. C. Jones: Einw. v. Kohlendioxyd auf Bariumborate.
1902. **32**, 174. F. A. Gooch u. R. D. Gilbert: Fällung d. Ammoniumvanadats durch Ammoniumchlorid.
1902. **32**, 366. M. Austin: Ammoniumdoppelphosphate i. d. Analyse.
1902. **32**, 456. F. A. Gooch u. L. B. Stookey: Redukt. d. Vanadinsäure durch Chlorwasserstoffsäure.
1903. **33**, 58. J. Locke: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verbb.
1903. **33**, 96. F. A. Gooch u. J. C. Blake: Best. d. Bromsäure durch direkte Einw. v. arseniger Säure.
1903. **33**, 357. J. K. Phelps: Titrimetrische Best. v. Salpetersäure.
1903. **35**, 414. F. A. Gooch u. H. E. Medway: Anw. einer rotierenden Kathode b. d. elektrolyt. Best. v. Metallen.
1903. **35**, 420. F. A. Gooch u. R. D. Gilbert: Anw. d. Zinks z. Redukt. bei d. Best. v. Vanadinsäure.
1903. **37**, 81. R. N. Maxson: Jodometrische Best. d. Goldes in verdünnter Lösg. (F. A. Gooch).
1903. **37**, 113. O. S. Pulman jr.: Best. v. Uran u. Uranylphosphat m. Hilfe d. Zinkreduktors.
1903. **37**, 243. J. C. Blake: Farben d. allotropen Modifikationen d. Silbers (F. A. Gooch).
1904. **38**, 110. J. K. Phelps: Anw. v. Eisensulfat b. d. Best. v. Chloraten u. Bromaten.
1904. **38**, 113. J. K. Phelps: Best. v. Nitriten in Abwesenheit v. Luft.
1904. **38**, 246. F. A. Gooch u. R. W. Curtis: Einw. v. Halogenwasserstoffsäuren auf Vanadinsäure.
1904. **39**, 69. J. C. Blake: Zusammensetz. v. Bredigs Silberhydrosol (F. A. Gooch).
1904. **39**, 72. J. C. Blake: Verh. d. roten kolloidalen Goldlösgg. gegen d. elektr. Strom u. Elektrolyten.
1904. **40**, 24. F. A. Gooch u. F. M. Mc Clenahan: Verh. typischer wasserhaltiger Chloride b. Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure.

New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.

1904. **40**, 254. R. N. Maxson: Fehlergrenze bei d. volumetrischen Best. kleiner Goldmengen.
1904. **42**, 100. F. M. Mc Clenahan: Konstit. d. wasserhaltigen Thallichlorids.
1904. **42**, 110. H. E. Medway: Material u. Form d. rotierenden Kathode.
1904. **42**, 114. H. E. Medway: Weitere Untersuchungen über d. rotierende Kathode.
1905. **43**, 308. N. C. Thorne: Fällung v. Bariumbromid durch Bromwasserstoffsäure (F. A. Gooch).
1905. **44**, 145. J. Brown: Reakt. zwischen Chlorwasserstoffsäure u. Kaliumpermanganat in Gegenw. v. Ferrichlorid.
1905. **44**, 154. L. L. Kreider: Einfacher Apparat z. Best. flüchtiger Substanzen durch Gewichtsverlust.
1905. **45**, 69. R. H. Ashley: Oxydation v. Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösg.
1905. **46**, 208. F. A. Gooch: Behandlung v. Niederschlägen f. d. Auflösung u. nochmalige Ausfällung.
1905. **46**, 211. R. H. Ashley: Best. v. Sulfiten durch Jod.
1905. **46**, 350. J. L. Kreider: Verh. d. typischen wasserhaltigen Bromide b. Erhitzen in Bromwasserstoff.
1905. **46**, 423. S. E. Moody: Jodometrische Best. v. Aluminium in Aluminiumchlorid u. Aluminiumsulfat.
1905. **47**, 1. Ch. P. Flora: Anw. d. rotierenden Kathode z. Best. d. Cadmiums in Lösgg. v. Cadmiumsulfat.
1905. **47**, 13. Ch. P. Flora: Anw. d. rotierenden Kathode z. Best. d. Cadmiums aus seinen Chloridlösgg.
1905. **47**, 20. Ch. P. Flora: Zusatzbemerkung über d. Best. d. Cadmiums.
1905. **47**, 314. J. Brown: Einw. v. Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenw. verschiedener anorgan. Salze.
1906. **48**, 389. D. L. Randall: Verh. d. Eisenchlorids im Zinkreduktor.
1906. **49**, 172. R. N. Maxson: Kolorimetrische Best. geringer Mengen v. Gold.

New-Haven. Conn. Sheffield Scientific School.

1891. **1**, 85. H. L. Wells u. S. L. Penfield: Cäsiumtrihalogenverbb.
1892. **1**, 442. H. L. Wells u. H. L. Wheeler: Trihalogenide d. Kaliums u. Rubidiums.
1892. **2**, 255. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Pentahalogenide d. Alkalimetalle.
1892. **2**, 301. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Silberakalihalogenverbb.
1892. **2**, 304. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Cäsium- u. Rubidium-Chloraurate u. -Bromaurate.
1892. **2**, 402. H. L. Wells: Cäsiumquecksilberhalogenide.
1892. **2**, 420. S. L. Penfield: Kristallographie d. Cäsiumquecksilberhalogenide.
1892. **2**, 437. H. L. Wheeler u. S.L.Penfield: Alkalijodate (H.L.Wells).
1892. **3**, 195. H. L. Wells: Cäsium- u. Kaliumbleihalogenide.
1893. **3**, 428. H. L. Wheeler: Alkalitellurhalogenide (H. L. Wells).
1893. **4**, 117. H. L. Wells u. W. R. Jonston: Ammoniumbleihalogenide.
1893. **4**, 128. H. L. Wells: Rubidiumbleihalogenide.
1893. **4**, 335. H. L. Wells: Doppelsalze v. Blei-4-chlorid.
1893. **4**, 341. H. L. Wells: Quant. Best. v. Cäsium u. Darst. reiner Cäsium- u. Rubidiumverbb.
1893. **4**, 346. H. L. Wells: Bleikaliumhalogenverbb.
1893. **4**, 451. H. L. Wheeler: Arsenalkalidoppelhalogenide (H. L. Wells u. S. L. Penfield).
1893. **5**, 253. H. L. Wheeler: Rubidiumantimonhalogenide.
1893. **5**, 266. H. L. Wells u. P. T. Walden: Cadmiumcäsiumhalogenide.
1893. **5**, 273. H. L. Wells u. G. F. Campbell: Zinkcäsium- u. Magnesiumcäsiumhalogenide.

New-Haven. Conn. Sheffield Scientific School.

1893. **5**, 300. H. L. Wells u. L. C. Dupee: Cäsium-Kupferchloride.
1893. **5**, 304. H. L. Wells u. P. T. Walden: Cäsium-Kupferbromide.
1893. **5**, 306. H. L. Wells: Cäsium-Kupferchlorüre.
1894. **6**, 312. H. L. Wells u. S. L. Penfield: Thallium-*3*-jodid (Tl^I) u. d. Alkali-*3*-jodide.
1894. **7**, 22. S. L. Penfield: Wasserbest. in Mineralien.
1894. **7**, 331. P. T. Walden: Eisenalkalihalogenide (H. L. Wells).
1894. **8**, 126. G. F. Campbell: Kobalt- u. Nickelcäsiumhalogenide (H. L. Wells).
1895. **9**, 19. J. H. Pratt: Thalliumdoppelhalogenide (Tl^{III}) (H. L. Wells).
1895. **9**, 304. H. L. Wells: Bleiverbb. m. überschüssigem Jod.
1895. **10**, 157. H. L. Wells u. E. B. Hurlburt: Kupferammoniumhalogenide (Cu^I).
1895. **10**, 181. H. L. Wells u. B. B. Boltwood: Cäsiumchromchloride u. Cäsiumuranylchloride.
1895. **10**, 484. H. L. Wells u. H. W. Foote: Zirkoniumcäsiumfluoride.

New York. College of the City of New York. Chem. Laboratorium.

1905. **45**, 86. Ch. Baskerville: Reindarst. d. Praseodyms.

New York. College of Pharmacy.

1897. **15**, 81. J. Lesinsky u. Ch. Gundlich: Thoriumverbb.

New York. Columbia University. Havemeyer Laboratories.

1903. **35**, 55. L. A. Youtz: Die quantitative Best. d. Antimons (E. H. Miller).
1903. **37**, 337. L. A. Youtz: Quantitative Best. d. Antimons.

New York. Columbia University. Laboratorium f. quantitative Analyse.

1901. **28**, 233. E. H. Miller u. R. W. Page: Quantitative Best. d. Cadmiums.
1902. **32**, 78. J. L. Danziger: Neue Reakt. auf Kobalt.

Nürnberg. Chem. Laboratorium der Kgl. Kreisrealschule.

1903. **34**, 453. F. Küspert: Kolloidales Acetylenkupfer.

O

Odessa. Universitätslaboratorium.

1898. **18**, 59. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per*-Oxyde.
1898. **18**, 89. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: Ammonium-*per*-oyyd.
1898. **19**, 1. P. Melikoff: Schlammvulkane v. Achtala.
1898. **19**, 11. P. Melikoff u. W. Krschischakowsky: Analyse d. Meteoriten v. Migheja.
1898. **19**, 405. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per-pyro*-Vanadinate u. Konstit. v. *Per*-Säuren.
1899. **20**, 340. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per*-Niobsäure u. *Per*-Tantalsäure.
1899. **21**, 70. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: Lanthan-*per*-oxyd.
1900. **24**, 108. L. Pissarjewsky: Thermochemische Untersuchungen v. *Per*-Säuren.
1900. **25**, 378. L. Pissarjewsky: Superoxyde d. Zirkoniums, Ceriums u. Thoriums.
1900. **26**, 345. S. Tanatar: *Per*-Borate.
1901. **27**, 304. S. Tanatar: Bleisuboxyd.
1901. **27**, 432. S. Tanatar: Cadmiumquadrantoxyd.
1901. **27**, 437. S. Tanatar: Wismutsuboxyd.
1901. **28**, 242. P. Melikoff u. P. Kasanezky: Fluorvanadinverbb.
1901. **28**, 255. S. Tanatar: Molekularverbb. d. Wasserstoffsuperoxyds m. Salzen.
1901. **28**, 331. S. Tanatar: Das sogen. Silberperoxynitrat.
1904. **41**, 442. S. Melikoff u. P. Kasanetzky: Die Konstit. d. Fluorvanadinverbb.

P

Paris. Laboratorium der Academie.
1895. **9**, 4. M. Berthelot: Fluorescenzspektrum d. Argons.

Paris. Laboratorium f. allgemeine Chemie.
1903. **33**, 81. E. Wedekind: Zur Kenntnis d. Darst. v. Zirkonerde.

Parma. Pharmazeutisches Universitätslaboratorium.
1897. **15**, 208. L. Pesci: Quecksilberverbb. organ. Basen.
1898. **17**, 276. L. Pesci: Quecksilberverbb. d. Dimethyl-*p*-Toluidins u. d. *p*-Toluidins.
1899. **21**, 361. L. Pesci: Quecksilberammine (Hg^{II}).
1902. **32**, 227. L. Pesci: Merkurierung aromatischer Verbb.

St. Petersburg. Akademie der Wissenschaften. Chem. Laboratorium.
1904. **40**, 355. N. Békétoff u. Wl. Békétoff: Über d. durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch b. Halogensalzgemischen.

St. Petersburg. Berginstitut. Chem. Laboratorium.
1894. **8**, 113. N. S. Kurnakow: Einfl. d. Hydratation auf d. Lösl.
1898. **17**, 207. N. S. Kurnakow: Bez. zwischen Farbe u. Konstit. v. Haloiddoppelsalzen.
1898. **19**, 335. N. S. Kurnakow u. A. A. Semetschenko: Kupfer-*2*-Lithium-*4*-bromid-*6*-Hydrat.
1899. **22**, 384. N. S. Kurnakow u. N. J. Gwosdarew: Äthylendiaminverbb. d. Platins.
1899. **22**, 466. N. S. Kurnakow: Äthylendiaminnickelchloride.
1900. **23**, 439. N. S. Kurnakow: Legg. d. Natriums u. Kaliums.
1900. **25**, 189. W. v. Kowalevsky: Verh. einiger d. Zinnchlorid analoger Halogenverbb. d. Kohlenstoffgruppe (R. Abegg-Breslau).
1905. **46**, 177. N. S. Kurnakow u. N. J. Stepanow: Die Legg. d. Magnesiums m. Zinn u. Blei.

St. Petersburg. Elektrotechn. Institut. Chem. Laboratorium.
1902. **30**, 86. N. S. Kurnakow u. N. A. Puschin: Thalliumlegg.
1902. **30**, 109. N. S. Kurnakow u. N. A. Puschin: Schmelztemp. d. Legg. d. Natriums u. Kaliums.
1903. **36**, 201. N. A. Puschin: Die Legg. d. Quecksilbers (N. S. Kurnakow).

St. Petersburg. Kais. Nikolai Ingenieur Akad. Chem. Laboratorium.
1892. **2**, 51. Th. Wilm: Rhodiumsalze.
1893. **4**, 298. Th. Wilm: Platinnatriumcyanid (Pt^{II})
1893. **4**, 300. Th. Wilm: Palladiumhaltiges Gold.
1893. **4**, 325. Th. Wilm: Quecksilberhaltige Goldkrystalle.

St. Petersburg. Polytechn. Institut. Laboratorium der allgem. Chemie.
1904. **42**, 184. N. S. Kurnakow: Ein neues Registrierpyrometer.
1906. **49**, 384. S. F. Żemczużnyj: Zink-Antimonlegg.
1906. **49**, 400. S. F. Żemczużnyj: Die Legg. d. Magnesiums m. Silber.

St. Petersburg. Polytechn. Institut. Laboratorium für organ. Chemie.
1906. **49**, 34. B. N. Menschutkin: Die Ätherate d. Brom- u. Jodmagnesiums.
1906. **49**, 207. B. N. Menschutkin: Die Ätherate d. Brom- u. Jodmagnesiums. II. Das Monoätherat d. Brommagnesiums.

Philadelphia. Privatlaboratorium.
1892. **2**, 449. M. Carey Lea: Entwässerung v. Silberoxyd.
1893. **3**, 1. M. Carey Lea: Silberoxydulsulfat.
1892. **3**, 180. M. Carey Lea: Über Silber.
1892. **3**, 184. M. Carey Lea: Über Silberchlorid.
1893. **4**, 440. M. Carey Lea: Nachw. d. Hydrolyse v. Metallsulfaten durch Jodchininlösg.
1893. **5**, 331. M. Carey Lea: Endothermische Reaktt. durch mechanische Kraft. I.
1893. **6**, 2. M. Carey Lea: Endothermische Reaktt. durch mechanische Kraft. II.

Philadelphia. Privatlaboratorium.

1894. **6**, 349. M. Carey Lea: Umwdlg. mechanischer in chem. Energie. III.
1894. **6**, 369. M. Carey Lea: Best. d. relativen Affinität v. Säuren.
1894. **7**, 341. M. Carey Lea: Lösg. v. metallischem Silber.
1894. **8**, 121. M. Carey Lea: Darst. v. Platin-*2*-Kalium-*4*-chlorid (Pt^{II}).
1895. **9**, 312. M. Carey Lea: Farbe v. Atom, Ion u. Molekül.
1896. **12**, 249. M. Carey Lea: Numerische Bez. zwisch. Atomgew. d. Elemm.
1896. **12**, 340. M. Carey Lea: Bez. d. Farben v. Atom, Ion u. Molekül. II.
1896. **13**, 447. M. Carey Lea: Grüne Goldlösg.

Philadelphia. University of Pennsylvania.

1892. **1**, 285. H. S. Warwick: Elektrolyse v. Metallformiaten (Edgar F. Smith).
1892. **1**, 360. E. F. Smith: Einw. v. metallischem Molybdän u. Wolfram auf Metallsalzlösgg.
1892. **1**, 364. W. S. Lorimer u. E. F. Smith: Atomgew. d. Cadmiums.
1893. **3**, 415. E. F. Smith u. J. C. Saltar: Elektrolytische Trenngg.
1893. **4**, 96. E. F. Smith u. J. B. Moyer: Elektrolytische Trenng. d. Quecksilbers u. Wismuths.
1893. **4**, 236. E. F. Smith u. V. Oberholtzer: Einw. v. Haloidsäuren auf Molybdänsäure.
1893. **4**, 267. Edgar F. Smith u. J. B. Moyer: Elektrolytische Trenngg.
1893. **4**, 273. Edgar F. Smith u. D. L. Wallace: Elektrolytische Trenng. v. Kupfer u. Antimon.
1893. **4**, 374. E. F. Smith u. V. Lenher: Einw. v. Ammoniak auf Molybdänylchlorid.
1893. **4**, 381. E. F. Smith u. O. L. Shinn: Einw. v. Ammoniak auf Wolframylchlorid.
1893. **5**, 13. E. F. Smith u. H. L. Dieck: Krystallin. Chromoxydwolframat.
1893. **5**, 63. E. F. Smith u. V. Oberholtzer: Einw. verschiedener Gase auf Molybdän u. Wolfram.
1893. **5**, 197. E. F. Smith: Elektrolytische Trenng. v. Kupfer u. Wismut.
1893. **5**, 199. S. C. Schmucker: Elektrolytische Trenng. d. Metalle d. zweiten Gruppe (E. F. Smith).
1893. **5**, 280. E. F. Smith u. Ph. Maas: Atomgew. d. Molybdäns.
1893. **6**, 40. Edgar F. Smith: Elektrolytische Trenngg.
1893. **6**, 43. Edgar F. Smith: Elektrochem. Notizen.
1894. **6**, 380. E. F. Smith u. D. L. Wallace: Palladiumdoppelbromide.
1894. **6**, 384. E. F. Smith u. G. W. Sargent: Einw. v. Phosphor-*5*-chlorid auf Molybdänsäure.
1894. **7**, 41. E. F. Smith u. J. G. Hibbs: Einw. v. Salzsäuregas auf Natriumvanadinat.
1894. **7**, 43. R. H. Bradbury: Einw. v. Molybdänsäure auf Kaliumchromate (E. F. Smith).
1894. **7**, 47. E. F. Smith u. O. L. Shinn: Einw. v. Molybdän-*2*-oxyd auf Silbersalze.
1894. **7**, 82. E. F. Smith u. P. Heyl: Verw. v. Quecksilberoxyd bei d. Analyse.
1894. **7**, 96. E. F. Smith u. Ph. Maas: Niob- u. Tantaloxyd.
1894. **7**, 351. H. Fleck u. E. F. Smith: Molybdänamide.
1894. **8**, 198. M. C. Pennington u. E. F. Smith: Atomgew. d. Wolframs.
1894. **8**, 205. E. F. Smith u. E. D. Desi: Atomgew. d. Wolframs.
1894. **8**, 207. A. W. Grodspeed u. E. F. Smith: Spez. Wärme d. Wolframs.

Pilsen.

1905. **45**, 87. A. Batěk: Die Trenng. d. Thoriums u. d. Ceriterden.

Pommritz. Landwirtschaftliche Versuchsstation.

1892. **2**, 45. H. Neubauer: Zuverlässigkeit d. Phosphorsäurebestst.
1893. **4**, 251. H. Neubauer: Phosphorsäurebest.

Potsdam. Kgl. Astrophysik. Observatorium.

1905. **45**, 374. G. Eberhard: Spektrographische Untersuchungen über d. Urbain-Lacombesche Meth. zur Trenng. v. Samarium, Europium u. Gadolinium.

Prag. K. k. böhmische techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.
1898. **17**, 111. J. Hanus: Titration v. Metallsulfiden.
1898. **17**, 117. V. Stanek: Einige Sulfosalze.
1904. **42**, 433. J. Milbauer: Einw. d. Sulfocyankaliums auf Metalloxyde.
1904. **42**, 450. J. Milbauer: Uranylselenid u. Kaliumchromiselenid.
1906. **49**, 46. J. Milbauer: Einw. v. Gasen auf Sulfocyankalium.

Prag. K. k. böhmische techn. Hochschule. Techn.-chem. Laboratorium.
1904. **39**, 24. R. Vondráček: Mechanismus d. katalytischen Wirkungen d. Platinschwarzes.

Prag. Böhmische Universität. Chem. Laboratorium.
1894. **7**, 1. B. Brauner: Bleifluoride (Pb^{IV}) u. freies Fluor.
1896. **14**, 256. B. Brauner: Basis d. Atomgeww.
1900. **26**, 186. B. Brauner: Die Basis d. Atomgeww. IV.
1902. **32**, 1. B. Brauner: Stellung d. seltenen Erden im periodischen Syst. v. Mendelejeff.
1903. **33**, 317. B. Brauner: Atomgew. d. Lanthans.
1903. **34**, 103. B. Brauner u. A. Batěk: Revision d. Atomgew. d. Ceriums.
1903. **34**, 207. B. Brauner: Revision d. Atomgew. d. Ceriums.
1904. **38**, 322. B. Brauner u. J. Picek: Saure Sulfate d. seltenen Erden (Erdschwefelsäuren).
1904. **39**, 361. B. Brauner: Salze d. komplexen Cerischwefelsäure m. d. Elemm. d. seltenen Erden.

Prag. Deutsche techn. Hochschule.
1902. **31**, 42. F. Russ: Nioboxalsäure (L. Storch).
1903. **37**, 252. A. Mandl: Komplexe Zirkonverbb. (L. Storch).
1906. **48**, 140. S. Metzl: Das Sulfat d. Antimons, sowie dessen Doppelsalze m. Alkalisulfaten.
1906. **48**, 156. S. Metzl: Neue Modifikation d. Titerstellung v. Jodlösgg.

Prag. Privatlaboratorium.
1896. **12**, 89. O. Šulc: Sogen. elektrolyt. Silber-*per*-oxyd.
1898. **19**, 332. O. Šulc: Verflüchtigung v. Osmium-*4*-oxyd.
1900. **24**, 305. O. Šulc: Sogen. elektrolyt. Silber-*per*-oxyd.
1900. **25**, 399. O. Šulc: Lösl. d. Quecksilberhaloidsalze, insbesondere d. Quecksilberjodids in organ. Lösungsmitteln.

Princeton, New Jersey. Universität. Department of Gen. Chemistry.
1900. **25**, 459. W. Mc Cay: Einw. d. kaustischen Alkalien u. alkalischen Erden auf Arsenpentasulfid.
1902. **29**, 36. W. Mc Cay: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf Arsensäure.
1903. **37**, 59. W. Foster jr.: Einw. v. Magnesiumoxyd auf ein Gemisch v. Arsentrisulfid u. Schwefel (Mc Cay).
1904. **41**, 452. L. W. Mc Cay u. W. Foster: Trisulfoxyarsensäure.

Przibram. Chem. Laboratorium der k. k. Bergakademie.
1904. **39**, 387. A. Harpf: Autoxydation d. Schwefels.

R

Riga. Polytechnikum. Chem. Institut.
1898. **19**, 67. P. Mengel: Trenng. d. Cers v. Didym u. Lanthan.
1900. **23**, 373. P. Walden: Komplexe Rhodanide u. Cyanide.
1900. **25**, 209. P. Walden: Anorgan. Lösungs- u. Ionisierungsmittel.
1902. **29**, 371. P. Walden: Anorgan. Lösungs- u. Ionisierungsmittel.
1902. **30**, 145. P. Walden u. M. Centnerszwer: Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel.

Riga. Polytechnikum. Laboratorium f. analytische Chemie.
1906. **49**, 338. O. Lutz: Brechweinstein als Urtitersubstanz i. d. Jodometrie.

Rom. Ingenieurschule. Chem. Laboratorium.
1897. **14**, 302. U. Alvisi: Triäthylsulfin-*meta*-aluminat.

Rom. Universität. Chem. Institut.

1892. **1**, 51. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride u. Oxyfluoride.
1892. **2**, 21. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoffperoxyd auf Fluoride.
1896. **14**, 237. A. Miolati: Gemischte Halogenplatinate.
1896. **14**, 246. A. Andreocci: Schwefelstickstoff.
1899. **22**, 445. A. Miolati: Platin-*4*-chlorid.
1900. **23**, 240. A. Miolati: *6*-Ammin-Kobaltrhodanide.
1900. **24**, 188. E. Mascetti: Rhodanatooxykobaltiake (A. Miolati).
1900. **25**, 318. A. Miolati: Konstitution d. Nitroprussidverbb.
1900. **26**, 209. A. Miolati u. I. Bellucci: Platin-*2*-hydrohydroxy-*5*-chlorid (Pentachlorplatinsäure).
1900. **26**, 222. A. Miolati u. I. Bellucci: Platin-*4*-bromid (Pt^{IV}).
1903. **33**, 251. A. Miolati, U. Pendini u. I. Bellucci: Chlorierte Platinsäuren. I.
1903. **33**, 264. A. Miolati u. U. Pendini: Trichlorplatosäure.
1903. **33**, 268. A. Miolati u. F. W. Grottanelli: Einw. v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiamminkobaltit.

Rom. Universität. Institut für allgemeine Chemie.

1905. **44**, 168. I. Bellucci: Hexaoxyplatinsäure.
1905. **45**, 142. I. Bellucci u. N. Parravano: Stanniverbb.
1905. **47**, 287. I. Bellucci: Palladiumdioxydhydrat.
1906. **48**, 446. M. Levi-Malvano: Hydrate d. Berylliumsulfats.
1906. **50**, 101. I. Bellucci u. N. Parravano: Neue Reihe isomorpher Salze.
1906. **50**, 107. I. Bellucci u. N. Parravano: Konstit. d. Plumbate.

Rostock. Chem. Universitätsinstitut.

1899. **19**, 457. H. Metzke: Eisenarsenate (Fe^{III}).

Rustschuk. Chem. Laboratorium des Staatsgymnasiums „Prinz Boris".

1900. **23**, 233. F. Mawrow: Verh. v. Kupferhydroxyd in alkalischer Suspension gegen Chlor.
1900. **24**, 263. F. Mawrow: Einw. v. Kalium-*per*-sulfat a. Kobaltsalze.
1900. **25**, 196. F. Mawrow: Trenng. d. Kobalts v. Nickel mittels Persulfaten.
1901. **28**, 162. F. Mawrow: Phosphormolybdänverbb.
1902. **29**, 156. F. Mawrow: Phosphormolybdänverbb.

S

Seal Harbor, Maine, Mt. Desert.

1901. **28**, 355. Th. W. Richards: Einheit d. Atomgeww.

St. Louis. College of Pharmacie.

1893. **5**, 293. G. Hinrichs: Wirkliches Atomgew. d. Kupfers.

Stockholm. Stockholms Högskola. Chem. Institut.

1893. **4**, 1. O. Pettersson: Wasserfreie Chloride d. seltenen Erden.
1902. **32**, 129. A. Cleve: Beiträge z. Kenntnis d. Ytterbiums.

Stockholm. Stockholms Högskola. Physik. Institut.

1896. **14**, 1. J. Roszkowski: Fällungsverhinderung v. Metallhydroxyden durch organ. Stoffe (S. Arrhenius).
1897. **15**, 454. H. Euler: Jodometrische Best. d. Molybdäns.
1901. **27**, 209. T. Ericson-Aurén: Auflösungsgeschw. v. Zink i. sauren Lösgg.
1904. **41**, 93. H. Euler: Das elektrische Potential v. Nickel u. Tellur.

St. Petersburg siehe Petersburg.

Stuttgart. Techn. Hochschule. I. Chem. Institut.

1903. **35**, 194. P. Rohland: Die zweite anhydrische Modifikation d. Calciumsulfats.
1903. **35**, 201. P. Rohland: Die Hydratations- u. Erhärtungsvorgänge einiger Sulfate.
1903. **36**, 332. P. Rohland: Die erste anhydr. Modifikation d. Calciumsulfats.
1904. **38**, 311. P. Rohland: Über einen Erhärtungsvorgang d. Bariumsulfats.

Stuttgart. Techn. Hochschule. Technolog. Institut.
1902. **29**, 159. P. Rohland: Chromichlorid.
1902. **31**, 158. P. Rohland: Plastizität d. Tone.
1902. **31**, 437. P. Rohland: Ursachen d. Beeinflussg. d. Hydratationsgeschw. anorganischer Reaktt. durch positive u. negative Katalysatoren.
1904. **40**, 182. P. Rohland: Die Reaktionsfähigkeit d. Calciumsulfats in kolloidalen Medien.
1904. **41**, 325. P. Rohland: Das Faulen d. Tone.

T

Trautenau (Böhmen). Analytisch-chem. Laboratorium d. Versuchsstation.
1906. **48**, 137. C. Hoffmeister: Das Vorkommen eines gasförmigen Calciumwasserstoffs in techn. Acetylen.

Tübingen. Chem. Universitätslaboratorium.
1892. **2**, 424. K. Seubert u. M. Elten: Thalliumsulfit (Tl^{I}).
1893. **4**, 44. K. Seubert u. M. Elten: Basische Metallsulfite.
1893. **5**, 334. K. Seubert: Einw. v. Eisensalzen (Fe^{III}) auf Jodide.
1893. **5**, 339, 411. K. Seubert u. A. Dorrer: Einw. v. Eisenchlorid (Fe^{III}) auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff.
1894. **7**, 137. K. Seubert u. R. Rohrer: Einw. v. Eisensulfat (Fe^{III}) auf Jodkalium u. Jodwasserstoffsäure.
1894. **7**, 393. K. Seubert u. R. Rohrer: Einw. v. Eisenacetat u. Kaliumjodid u. Jodwasserstoffsäure.
1895. **8**, 296. K. Seubert u. W. Pollard: Acidimetrische Best. d. Molybdänsäure.
1895. **8**, 434. K. Seubert u. W. Pollard: Atomgewichtsbest. v. Molybdän.
1895. **9**, 212. K. Seubert u. K. Gaab: Einw. v. Eisenchlorid (Fe^{III}) a. Metalljodide.
1895. **9**, 334. K. Seubert: Geschichte d. period. Systems.
1903. **33**, 81. E. Wedekind: Zur Kenntnis d. Darst. v. Zirkonerde.
1903. **33**, 311. O. Dimroth: Merkurierung aromatischer Verbb.
1904. **39**, 296. R. F. Weinland u. A. Koch: Die aus grünem Chromchlorid-(bromid)hydrat durch Silbersalze fällbären Chlormengen.
1905. **44**, 37. R. F. Weinland u. H. Schmid: Chlorierte Antimonate u. d. Metachlorantimonsäure.
1905. **44**, 81. R. F. Weinland u. W. Knöll: Chlorierte u. bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite.
1905. **45**, 39. R. F. Weinland u. H. Lewkowitz: Fluorhydrate einiger Anilide u. substituierten Aniline.
1905. **45**, 385. E. Wedekind: Die Redukt. d. Zirkonerde m. Magnesium u. d. spontane Bildg. v. Stickstoffzirkonium.
1906. **48**, 251. R. F. Weinland u. R. Krebs: Zwei isomere Chromchloridsulfate.
1906. **49**, 157. R. F. Weinland u. R. Krebs: Violette Chromisulfate.

Turin. Laboratorium d. Kgl. Ingenieurschule.
1892. **2**, 182. Alfonso Cossa: Platosammine.
1897. **14**, 367. A. Cossa: Konstit. d. Platosemiamminverbb.
1898. **17**, 205. A. Cossa: Vorkommen d. Tellurs i. d. Eruptionsprodukte d. Insel Vulcano.

Turin. R. Museo industriale ital.
1903. **33**, 251. A. Miolati, U. Pendini u. J. Bellucci: Chlorierte Platinsäuren. I.
1903. **33**, 264. A. Miolati u. U. Pendini: Trichlorplatosäure.
1903. **33**, 268. A. Miolati u. F. W. Grottanelli: Einw. v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiamminkobaltit.

U

Upsala. Universitätslaboratorium.
1891. **1**, 126. O. Nordenskjöld: Chromamminrhodanide.
1895. **10**, 289. N. A. Langlet: Atomgew. d. Heliums.
1895. **10**, 320. W. Palmaer: Iridiumammine. I. (P. Cleve.)
1896. **12**, 188. A. Larsson: Untersuchung über Niob. I. (P. Cleve.)
1896. **13**, 211. W. Palmaer: Iridiumammine. II.
1897. **14**, 361. W. Palmaer: Chemie d. Thoriums (Nachlaſs v. O. Krüss).
1898. **17**, 310. C. v. Scheele: Praseodym. I. (P. Cleve).
1898. **18**, 352. C. v. Scheele: Praseodymsalze. II.
1899. **22**, 393. C. Benedicks: Zur Kenntnis d. Gadoliniums (P. Cleve).
1901. **27**, 58. C. v. Scheele: Zur Kenntnis d. Praseodyms.
1901. **27**, 254. G. Bodman: Isomorphie zwischen d. Salzen d. Wismuts u. d. seltenen Erden (P. T. Cleve).
1904. **38**, 429. D. Strömholm: Basische Bleisalze.
1904. **39**, 41. C. Benedicks: Die Atomvolumina d. seltenen Erden u. deren Bedeutung für d. periodische Syst.
1905. **47**, 455. C. Benedicks: Anw. d. van der Waals schen Zustandsgleichung für d. festen Zustand.
1906. **49**, 284. C. Benedicks: Deduktion d. stöchiometrischen Gesetze.

Utrecht.
1904. **41**, 68. C. Hoitsema: Die Dichte v. Gold-Kupfer- u. Gold-Silberlegg.
1904. **42**, 130. H. J. van Heteren: Die Zinnamalgame.

V

Vienenburg a. Harz. Laboratorium der Kgl. Berginspektion.
1897. **15**, 419. C. Przibylla: Metalltripelnitrite.
1898. **18**, 448. C. Przibylla: Tripelnitrite. II.
1905. **43**, 202. W. Feit u. C. Przibylla: Die Erden d. Monazits.
1905. **43**, 267. W. Feit: Über d. Terbium.
1906. **50**, 249. W. Feit u. C. Przibylla: Atomgeww. d. seltenen Erden.

W

Washington. U. St. Geological Survey.
1892. **1**, 263. F. W. Clarke: Tschermaks Theorie d. Chloritgruppe.
1892. **1**, 343. F. W. Clarke u. E. A. Schneider: Konstit. v. Glimmern u. Chloriten.
1892. **3**, 78. E. A. Schneider: Verh. d. Organosole bei d. kritischen Tempp.
1892. **3**, 243. W. F. Hillebrand: Darst. u. Dichte v. krystallis. Uran-*2*-oxyd.
1892. **3**, 249. W. F. Hillebrand: Isomorphie v. Thoriumoxyd u. Uran-*2*-oxyd.
1894. **7**, 267. F. W. Clarke: Konstit. d. Zeolithe.
1898. **19**, 36. H. N. Stokes: *Meta*-Phosphimsäure. III.
1899. **23**, 135. F. W. Clarke u. G. Steiger: Einw. v. Ammoniumchlorid auf Analcim u. Leucit.
1900. **24**, 139. F. W. Clarke u. G. Steiger: Einw. v. Ammoniumchlorid auf Silikate.
1900. **25**, 326. W. F. Hillebrand u. H. N. Stokes: Relativer Wert d. Mitscherlich schen u. d. Fluorwasserstoffsäuremeth. z. Best. v. zweiwertigem Eisen.
1901. **27**, 125. W. F. Hillebrand u. H. N. Stokes: Einfl. v. Pyrit u. anderen Sulfiden auf d. Best. v. zweiwertigem Eisen.
1902. **29**, 338. G. Steiger u. F. W. Clarke: Einw. v. Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate.
1902. **32**, 81. G. Steiger: Silberchabasit u. Silberanalcim.
1902. **32**, 219. F. W. Clarke: Berechnung v. Atomgeww.
1903. **33**, 45. F. W. Clarke: Thermochem. Konst.
1905. **46**, 197. F. W. Clarke: Basische Substitutionen in d. Zeolithen.

Wien.
1905. **45**, 81. J. Billitzer: Zum Valenzbegriff.

Wien. K. k. graphische Lehr- u. Versuchsanstalt.
1903. **36**, 412. J. M. Eder: Doppelsalze d. Jod- u. Bromcadmiums.
1905. **47**, 421. F. Novak: Physikalisch-chemische Studien über Cadmiumlegg. d. bleihaltigen Zinks (Eder).

Wien. K. k. Hauptmünzamt. Probierlaboratorium.
1895. **9**, 289. E. Priwoznik: Strukturänderung d. Glases.
1898. **19**, 59. H. Peterson: Volumetr. Best. v. Gold u. Platin.

Wien. K. k. Staatsgewerbeschule, Chem. Laboratorium.
1898. **19**, 328. M. Gröger: Kupferkalium-*3*-chlorid (Cu^{II}).
1900. **24**, 127. M. Gröger: Kupfercarbonat.
1901. **28**, 154. M. Gröger: Kupferchlorür.
1902. **31**, 326. M. Gröger: Gelbes Kupferoxydul.
1904. **41**, 216. F. Russ: Tonerdehydrat.
1905. **44**, 453. M. Gröger: Chromate d. Mangans.
1906. **49**, 145. M. Gröger: Die Chromate d. Kobalts.

Wien. Technische Hochschule.
1903. **36**, 340. A. Müller: Klassifikation d. Kolloide.
1904. **39**, 49. H. v. Jüptner: Die freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktt.
1904. **39**, 121. A. Müller: Bibliographie d. Kolloide.
1904. **40**, 61. H. v. Jüptner: Freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktt.
1904. **40**, 65. H. v. Jüptner: Bedeutung d. Koeffizienten B. im Ausdrucke für d. Änderung d. freien Energie.
1904. **42**, 235. H. v. Jüptner: Zur Kenntnis d. freien Bildungsenergien.

Wien. Technische Hochschule, Laboratorium für analyt. Chemie.
1904. **38**, 319. A. Skrabal: Darst. zweier Natriumferrisulfate.
1904. **42**, 1. A. Skrabal: Kinetik d. Permanganat-Oxalsäurereakt.
1904. **42**, 61. A. Skrabal: Primäroxydtheorie d. Oxydationsprozesse.
1906. **50**, 33. L. Moser: Einw. v. Wasserstoff-*per*-oxyd auf Wismutsalze.

Wien. Technische Hochschule. Laboratorium für chem. Technologie anorgan. Stoffe.
1904. **42**, 118. A. Waegner: Neodymoxyd.

Wien. Universität. I. Chem. Laboratorium.
1906. **49**, 441. R. Wegscheider: Vorlesungsversuch über Kobaltnitrite.

Wien. Universitätslaboratorium d. Prof. Ad. Lieben.
1906. **49**, 443. M. Kohn: Redukt. d. blauen Eisencyanverbb.
1906. **50**, 315. M. Kohn: Einw. v. Zink- u. Cadmiumcarbonat auf Metallsalzlösgg.

Wiesbaden. Laboratorium v. Schmidt.
1892. **2**, 36. M. Ripper: Gewichtsanalyse d. Schwefelsäure.
1892. **2**, 157. C. Meineke: Jodcyan u. unterschwefligsaures Natrium.
1892. **2**, 165. C. Meineke: Qualitative Prüfung d. Jods auf Cyan.
1892. **2**, 168. C. Meineke: Best. v. Cyan in Jod.

Wilmersdorf s. Berlin-Wilmersdorf.

Würzburg. Universität. Technolog. Institut.
1895. **8**, 368. J. Messner: Eisenkupfer-*6*-cyanide (Medicus).
1895. **9**, 6. P. Straus: Kupfer- u. Mangancyanid (Medicus).
1895. **9**, 89. A. Kreichgauer: Quantitative Best. d. Bleis (L. Medicus).
1895. **9**, 126. J. Messner: Eisencyanide ($Fe^{II, III}$) (L. Medicus).
1897. **14**, 323. Th. Harth: Quecksilberhalogen-Doppelverbb.
1897. **16**, 268. F. Kaeppel: Elektrolyt. Best. v. Mangan u. Eisen (L. Medicus).
1897. **16**, 284. A. Scheuer: *Per*-Vanadinate (L. Medicus).
1899. **23**, 43. H. Schumann: Einw. v. Schwefel-*2*-oxyd auf Ammoniak (L. Medicus).
1899. **23**, 67. F. Fessel: Jodometrische Säurebest. (L. Medicus).

Würzburg. Universität. Technolog. Institut.
1901. **27**, 1. K. Wimmenauer: Quantitative Best. d. Wismuts durch Elektrolyse (Medicus).

Würzburg. Universität. Chem. Institut.
1895. **11**, 254. F. Reitzenstein: Metallsalze m. organ. Basen. II.
1897. **15**, 192. F. Reitzenstein: Metallverbb. d. Pyridins.
1898. **18**, 152. F. Reitzenstein: Die Konstit. d. Metallammine.
1898. **18**, 253. F. Reitzenstein: Ammoniak-, Pyridinsalze u. Hydrate zweiwertiger Metalle.
1898. **19**, 104. A. Hantzsch: Silber-*2*-sulfid.
1898. **19**, 106. A. Hantzsch: Strukturisomerie anorgan. Verbb.
1900. **25**, 332. A. Hantzsch: Einfl. v. Nichtelektrolyten auf d. Leitverm. v. Elektrolyten.
1902. **30**, 289. A. Hantzsch: Natur alkalischer Lösgg. v. Metallhydraten.
1902. **30**, 325. E. Voegelen: Germaniumwasserstoff.
1902. **30**, 331. J. Rubenbauer: Löslichkeit v. Schwermetallhydraten in Natron.
1902. **30**, 338. A. Hantzsch: Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten.
1902. **31**, 289. J. Tafel: Elektrolytische Redukt. d. Salpetersäure bei Gegenw. v. Salzsäure od. Schwefelsäure.
1902. **32**, 298. F. Reitzenstein: Pyridinverbb. v. Metallsalzen organ. Säuren.

Z

Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Agrikultur-chem. Laboratorium.
1904. **41**, 126. N. Castoro: Zur Darstellung kolloidaler Metalle.

Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Analytisch-chem. Laboratorium.
1893. **5**, 128. H. Goldschmidt u. K. Syngros: Hydroxylamin-Metallcarbonate.
1898. **17**, 170. F. P. Treadwell u. M. Reuter: Löslichkeit v. Calcium- u. Magnesiumhydrocarbonat.
1898. **18**, 418. F. P. Treadwell: Berichtigung.
1900. **26**, 104. F. P. Treadwell: Trenng. d. Zinks v. Nickel.
1900. **26**, 108. F. P. Treadwell: Nachw. d. Kobalts nach Vogel.
1903. **37**, 1. F. Henz: Beitrag z. Kenntnis d. Trenng. v. Antimon u. Zinn mittels Oxalsäure.
1903. **37**, 326. F. P. Treadwell: Nichtfällbarkeit d. Magnesiums durch Ammoniak bei Gegenw. v. Ammonsalzen.
1904. **38**, 92. F. P. Treadwell u. C. v. Girsewald: Nichtfällbarkeit d. Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösg.
1904. **39**, 84. F. P. Treadwell u. C. v. Girsewald: Komplexe Cyankupfer-Ammoniakverbb.
1905. **47**, 446. F. P. Treadwell u. W. A. K. Christie: Dichte d. Chlorgases.
1906. **48**, 86. F. P. Treadwell u. E. Anneler: Quantitative Best. d. Ozons.

Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Chem.-techn. Laboratorium.
1892. **1**, 368. L. Marchlewski: Gefärbte Salpetersäure (G. Lunge).
1892. **1**, 405. L. Marchlewski u. J. Sachs: Basisches Kupfersulfat.
1892. **2**, 18. L. Marchlewski: Verh. d. salpetrigen Säure z. Salpetersäure.
1892. **2**, 175. L. Marchlewski u. J. Sachs: Studien über Roussins Salz.
1892. **2**, 310. G. Lunge: Formel d. Chlorkalks.
1892. **2**, 451. G. Lunge u. E. Schmid: Best. v. Sauerstoff im Blei.
1893. **3**, 351. G. Lunge: Formel d. Chlorkalks.
1894. **7**, 209. G. Lunge u. G. Porschnew: Existenz v. *2*-Stickstoff-*3*-oxyd.
1897. **15**, 194. G. J. Pfeiffer: Dichte v. Kohlenstoff-*2*-sulfidlösgg. v. Schwefel (G. Lunge).
1897. **16**, 49. E. Harbeck u. G. Lunge: Trenng. d. Äthylens v. Benzoldampf.

Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Chem.-techn. Laboratorium.

1897. **16**, 50. E. Harbeck u. G. Lunge: Verh. v. Kohlenoxyd gegen Platin u. Palladium.
1897. **16**, 67. E. Harbeck u. G. Lunge: Prüfung einiger Methoden z. Kohlenstoffbest. in Eisen.
1899. **19**, 454. G. Lunge: Best. d. Schwefelsäure u. Gegenw. v. Eisen.
1899. **21**, 194. G. Lunge: Best. d. Schwefelsäure i. Gegenw. v. Eisen.
1900. **24**, 191. G. Lunge u. J. Akunoff: Verh. v. Wasserstoff u. Benzoldampf gegen Palladium- u. Platinschwarz.
1905. **44**, 267. E. Berl: Die Arsensäureanhydridkatalyse d. Schwefeltrioxyds (G. Lunge).

Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Elektrochem. Laboratorium.

1896. **14**, 103. R. Lorenz: Bemerkung zu J. R. Rydbergs „Studien über die Atomgewichtszahlen".
1898. **19**, 208. V. Czepinski, Änderung d. freien Energie b. geschm. Schwermetallhalogeniden (R. Lorenz).
1898. **19**, 283. R. Lorenz: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden.
1899. **20**, 323. H. S. Schultze: Elektrolyse v. geschm. Zinkchlorid (R. Lorenz).
1899. **20**, 333. H. S. Schultze: Leitverm. v. geschm. Zinkchlorid (R. Lorenz).
1899. **20**, 419. V. Hoeper: Potential v. Kohlenoxydgas (R. Lorenz).
1899. **21**, 305. O. H. Weber: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden (R. Lorenz).
1899. **22**, 241. R. Lorenz: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden.
1899. **23**, 97. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.
1900. **23**, 255. A. Helfenstein: Anw. d. Faradayschen Gesetzes bei d. Elektrolyse geschm. Salze (R. Lorenz).
1900. **24**, 222. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.
1900. **25**, 126. W. Reinders: Gleichgew. v. Blei u. Zink m. Mischungen ihrer geschm. Chloride (R. Lorenz).
1900. **25**, 436. R. Lorenz: Theorie d. Zersetzungsspanng. geschm. Salze.
1900. **26**, 273. J. Siegrist: Reaktionsgeschw. bei d. Elektrolyse schwefelsaurer Kupfersulfatlösgg. (R. Lorenz).
1901. **27**, 152. R. Suchy, Pyrochemische Daniellketten (R. Lorenz).
1901. **28**, 1. G. Auerbach: Elektrolyse v. geschm. Jodblei u. Chlorblei (R. Lorenz).
1901. **28**, 385. J. F. Sacher: Zersetzungsspanng. v. geschm. Natriumhydroxyd u. Bleichlorid.
1902. **30**, 1. V. Czepinski: Mess. an Gasketten (R. Lorenz).
1902. **30**, 18. J. Egli: Zur Theorie d. elektrolytischen Kupfergewinnungsmeth. (R. Lorenz).
1902. **31**, 190. T. Åkerberg: Geschw. d. elektrolytischen Zersetz. v. Oxalsäure bei Gegenw. v. Schwefelsäure (R. Lorenz).
1902. **31**, 275. R. Lorenz: Gasketten.
1902. **31**, 385. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.
1902. **32**, 239. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze. Entgegnung an Hrn. G. Bodländer.
1902. **32**, 385: F. Plzák: Experimentelle Notizen über die anodischen Zersetzungsp. wässer. Natronlauge (R. Lorenz).
1903. **36**, 36. A. Appelberg: Elektrolyse v. geschm. Bleichlorid (R. Lorenz).
1904. **39**, 389. S. Grünauer: Darst. v. reinem geschm. Zinkchlorid u. seine Elektrolyse (R. Lorenz).

Zürich. Eidgen. Polytechnikum. Organ. analyt. Laboratorium.

1892. **3**, 267. A. Werner: Konstitution anorg. Verbb.

Zürich. Eidgen. Polytechnikum. Physik.-chem. Laboratorium.

1900. **25**, 265. E. J. Constam u. J. C. Bennett: Konstit. d. *Per*-Borate.
1901. **26**, 451. E. J. Constam u. J. C. Bennett: Über *Per*-Borate.

Zürich. Privat.

1898. **5**, 264. A. Wolkowicz: Ozon im Sinne d. periodischen Systems.
1896. **14**, 164. J. Sperber: Berechnung v. Dissoziations- u. Verbindungswärmen.
1897. **14**, 374. J. Sperber: Berechnung d. Ausdehnungskoeffic. d. Gase.
1897. **15**, 281. J. Sperber: Dissoziationswärme d. Jods.

Zürich. Universitätslaboratorium.

1894. **8**, 153. A. Werner: Konstit. anorgan. Verb. II.
1894. **8**, 189. A. Werner: Konstit. anorg. Verb. III.
1895. **9**, 291. A. Werner u. A. Klein: Über Amidochromate.
1895. **9**, 382. A. Werner: Konstit. anorgan. Verb. IV.
1896. **12**, 46. A. Werner: Platinverbb. u. Isomerie d. Platosoxalsäure.
1896. **14**, 21. A. Werner: Zur Konstit. anorgan. Verb. V.
1896. **14**, 28. A. Werner u. A. Klein: *4*-Ammin-*2*-chlorkobaltsalze (1—6).
1897. **15**, 1. A. Werner: Molekulargröfse anorgan. Salze.
1897. **15**, 123. A. Werner u. Fr. Fassbender: Andersonsche Reakt.
1897. **15**, 143. A. Werner: *3*-Ammin- u. *2*-Amminkobaltsalze (Co^{III}).
1897. **15**, 243. A. Werner u. G. Richter: Chromamminrhodanide (Cr^{III}).
1897. **16**, 109. A. Werner, F. Beddow, A. Baselli u. F. Steinitzer: Oxykobaltammine u. Imido-*2*-kobaltammine.
1897. **16**, 245. A. Werner u. A. Mylius: Oxykobaltammine u. Anhydrooxykobaltammine.
1898. **16**, 398. A. Werner u. H. Grüger: Sulfitokobaltammine (Co^{III}).
1898. **17**, 82. A. Werner u. P. Pfeiffer: Molekularverbb. v. Zinnhalogeniden u. Zinnalkylen (Sn^{IV}).
1898. **19**, 158. A. Werner: Konstit. d. Chlorosalze.
1899. **21**, 96. A. Werner: Konstit. anorgan. Verbb. XVI.
1899. **21**, 145. A. Werner u. A. Vilmos: Konstit. anorgan. Verbb. XVII. *2*-Äthylendiamminoxalatokobaltsalze.
1899. **21**, 201. A. Werner, W. Spruck, W. Megerle u. J. Pastor. Äthylendiamin- u. Propylendiaminverbb. zweiwertiger Metalle.
1899. **21**, 377. A. Werner u. E. Grebe: Konstit. anorgan. Verbb. XIX. Platinoxalatverbb.
1899. **22**, 91. A. Werner, H. Müller, R. Klien u. F. Bräunlich: Rhodanatokobaltammine (Co^{III}).
1900. **24**, 279. P. Pfeiffer: Chromammine (Cr^{III}). I.
1902. **29**, 107. P. Pfeiffer: Chromammine.
1902. **29**, 138. P. Pfeiffer: Eisenchlorürpyridin.
1902. **31**, 191. P. Pfeiffer: Halogenosalze.
1902. **31**, 401. P. Pfeiffer: *2*-Pyridin-*4*-Aquo-Chromsalze.
1903. **36**, 349. P. Pfeiffer: Konstitutionsaufklärung d. Antimonpentachlorid-Chromchlorid-Doppelsalze.
1906. **48**, 98. P. Pfeiffer u. V. Pimmer: Pyridin- u. chinolinhaltige Kupfersalze.
1906. **49**, 437. P. Pfeiffer u. M. Tapuach: Chlorostibanate v. Dichlorosalzen.

Aus nicht angegebenen Laboratorien.

1892. **1**, 307. J. Stoklasa: Studien über d. Monomagnesiumphosphat.
1893. **3**, 67. J. Stoklasa: Studien über d. Monomagnesiumphosphat.
1894. **7**, 384. A. v. Kalecsinszky: Die Aufbewahrung chemisch reiner alkalischer Lösgg.
1895. **10**, 415. G. Brügelmann: Eine eigenartige Darstellungs- u. Bildungsweise grofser Kalk- u. Strontiankrystalle u. über Gasglühöfen.
1896. **11**, 454. H. P. Barendrecht: Dimorphie d. Eises.
1897. **15**, 397. W. W. J. Nicol: Übersättigung u. ihre Abhängigkeit v. d. Krystallform.
1901. **28**, 90. G. Wyrouboff: Bemerkung über Metathorium.
1902. **32**, 376. G. Wyrouboff: Über Metathorium.
1903. **34**, 174. W. v. Loeben: F. W. Clarkes neue thermochemische Konst.

Chemie.

Arendt, Grundzüge der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. von Doermer. M. 4.60.
Arendt, Leitfaden für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie. 10. Aufl. von Doermer. M. 1.60.
Arendt, Bildungselemente und erziehlicher Wert des Unterrichts in der Chemie. 2. Aufl. M. 2.—.
Arnold, Abriß der allgemeinen oder physikalischen Chemie. 2. Aufl. M. 3.75.
Arnold, Repetitorium der Chemie. 12. Aufl. M. 7.—.
Behrens, Anleitung zur mikrochemischen Analyse. 2 Aufl. M. 6.—.
Behrens, Anleitung zur mikrochemischen Analyse der wichtigsten organischen Verbindungen. I. Heft (Anthracengruppe, Phenole, Chinone Ketone, Aldehyde.) M. 2.—. II. Heft. 2. Aufl. (Die wichtigsten Faserstoffe.) M. 5.—. III. Heft. (Aromatische Amine.) M. 4.50. IV. Heft. (Karbamide und Karbonsäuren.) M. 4.50
Behrens, Das mikroskopische Gefüge der Metalle und Legierungen. Geb. M. 14.—.
Beilstein, Handbuch der organischen Chemie. Vier Bände. 3. Aufl. Ergänzungsbände I—V. M. 320.40; geb. M. 356.20.
Bibliographien. — **R. Lucas,** Bibliographie der radioaktiven Stoffe. M. 3.—.
R. J. Meyer, Bibliographie der seltenen Erden (Ceriterden, Yttererden und Thorium). M. 2.—.
A. Müller, Bibliographie der Kolloide. M. 1.20.
W. Prandtl, Die Literatur des Vanadins 1804—1905. M. 4.—.
M. Sack, Bibliographie der Metallegierungen. M. 2.—.
Dennert, Das chemische Praktikum. 3 Aufl.
Elsner, Praxis des Chemikers. 8. Aufl. M. 20.—; geb. M. 22.—.
Harnack, Die Haupttatsachen der Chemie. 2. Aufl. M. 2.50.
van't Hoff, Über die Entwickelung der exakten Naturwissenschaften im 19. Jahrhundert. M. —.80.
van't Hoff, Über die zunehmende Bedeutung der anorganischen Chemie. M. —.60.
Jörgensen, Grundbegriffe der Chemie. M. 2.—.
Klein, Elemente der forensisch-chemischen Ausmittlung der Gifte. 2. Aufl. M. 2 50.
Krüss, G. u. H., Kolorimetrie und quantitative Spektralanalyse. M. 8.—.
Lassar-Cohn, Arbeitsmethoden für organisch-chemische Laboratorien. 4. Aufl. M. 58.—; geb. M. 65.50.
Lassar-Cohn, Allgemeine Gesichtspunkte für organisch-chemisches Arbeiten. M. 2.—.
Lassar-Cohn, Einführung in die Chemie. 3. Aufl. M. 3.—; geb. M. 4.—.
Lassar-Cohn, Praxis der Harnanalyse. 3. Aufl. M. 1.20.
Lassar-Cohn, Die Chemie im täglichen Leben. 6. Aufl. M. 4.—.
Marc, Die physikalisch-chemischen Eigenschaften des metallischen Selens. M. 4.—.
Meyerhoffer, Die chemisch-physikalische Beschaffenheit der Heilquellen. M. 1.—.
Richter, Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen nebst 3 Supplementen. M. 114.80; geb. M. 133 —.
Roth, Physikalisch-chemische Übungen. M. 5.—.
Rudorf, Das periodische System. M. 10.—.
Ruer, Metallographie in elementarer Darstellung. M. 10.—; geb. M. 11.50.
Swoboda, Der Asphalt und seine Verwendung. M. 3.—.
Tammann, Über die Beziehungen zwischen den inneren Kräften und Eigenschaften der Lösungen. M. 9.—.

Zeitschrift

für

Anorganische Chemie.

Begründet von **Gerhard Krüss.**

Unter Mitwirkung von

R. Abegg - Breslau, J. M. van Bemmelen - Leiden, B. Brauner - Prag, H. Le Chatelier-Paris, F. W. Clarke-Washington, A. Classen-Aachen, W. Crookes-London, A. Ditte-Paris, C. Friedheim-Bern, W. Gibbs-Newport, F. A. Gooch-New Haven, Conn., F. Haber-Karlsruhe, W. Hempel-Dresden, J. H. van't Hoff-Berlin, S. M. Jörgensen-Kopenhagen, F. Kehrmann-Genf, K. Kraut-Hannover, F. W. Küster-Charlottenburg, G. Lunge-Zürich, J. W. Mallet-Virginia, L. Mond-London, W. Nernst-Berlin, Th. W. Richards-Cambridge, Mass., H. E. Roscoe-London, A. Rosenheim-Berlin, K. Seubert-Hannover, W. Spring-Lüttich, T. E. Thorpe-London und anderen Fachgenossen

herausgegeben von

G. Tammann in Göttingen und **Richard Lorenz** in Zürich.

Preis des Bandes M. 12.—.

Neu eintretende Abonnenten erhalten die bisher erschienenen Bände zu wesentlich ermäßigtem Preis.

Metzger & Wittig, Leipzig.



